

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

English Abstract of  
Document 3)(11)Publication number : 2003-322932  
(43)Date of publication of application : 14.11.2003

(51)Int.Cl.

G03C 7/35  
G03C 1/035  
G03C 1/09(21)Application number : 2002-092912  
(22)Date of filing : 28.03.2002(71)Applicant: FUJI PHOTO FILM CO LTD  
(72)Inventor : OSHIMA NAOTO  
TAKEUCHI KIYOSHI  
YONEYAMA HIROYUKI

(30)Priority

Priority number : 2002056655 Priority date : 01.03.2002 Priority country : JP

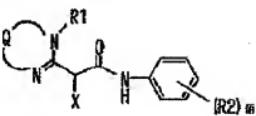
## (54) SILVER HALIDE COLOR PHOTOGRAPHIC LIGHT-SENSITIVE MATERIAL

## (57)Abstract:

**PROBLEM TO BE SOLVED:** To provide a low-cost silver halide color photographic light-sensitive material having high sensitivity, suitable for very rapid processing, ensuring always stable photographic performance even when very rapid processing is carried out, and suitable particularly for a color print.

**SOLUTION:** In the silver halide color photographic light-sensitive material having at least one each of yellow developing blue-, magenta developing green- and cyan developing red-sensitive silver halide emulsion layers on a support, the yellow developing blue-sensitive silver halide emulsion layer contains a yellow dye-forming coupler represented by formula (I) and a blue-sensitive silver halide emulsion comprising silver halide grains having  $\geq 90$  mol% silver chloride content and 0.1-7 mol% silver bromide content, and the silver halide grains in the blue-sensitive silver halide emulsion have a silver bromide-containing phase formed in a layer shape, wherein Q represents a group of non-metal atoms that form a 5- to 7-membered ring in combination with the  $-N=C-N(R1)-$ , R1 and R2 each represents a substituent; m represents an integer of 0-5; and X represents H or a group capable of being split off upon coupling reaction with an oxidized product of a developing agent.

## 一般式(I)



## LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 16.03.2004  
 [Date of sending the examiner's decision of rejection]  
 [Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]  
 [Date of final disposal for application]  
 [Patent number]  
 [Date of registration]  
 [Number of appeal against examiner's decision of rejection]  
 [Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]  
 [Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出版公報番号

特開2003-322932

(P2003-322932A)

(43)公開日 平成15年11月14日 (2003.11.14)

(51)Int.Cl.  
G 0 3 C 7/36  
1/035

識別記号

F I  
G 0 3 C 7/36  
1/035テクニカル(参考)  
2 H 0 1 6  
A 2 H 0 2 3  
B  
C  
K

審査請求 未請求 請求項の数 3 O.L. (全 69 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号 特願2002-92912(P2002-92912)  
(22)出願日 平成14年3月28日 (2002.3.28)  
(31)優先権主張番号 特願2002-56855(P2002-56855)  
(32)優先日 平成14年3月1日 (2002.3.1)  
(33)優先権主張国 日本 (JP)(71)出願人 000005201  
富士写真フィルム株式会社  
神奈川県南足柄市中沼210番地  
(72)発明者 大島 直人  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内  
(73)発明者 竹内 薫  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内  
(74)代理人 100076439  
弁理士 坂田 敏三

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 ハロゲン化銀カラー写真感光材料

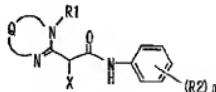
## (57)【要約】

【課題】 低成本で高感度かつ超迅速処理に適し、超迅速処理を行なった場合にも常に安定した写真性能が得られる、特にカラー・プリントに適したハロゲン化銀カラーワ写真感光材料を提供する。

【解決手段】 支持体上にイエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアン発色赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層ずつを有するハロゲン化銀カラー写真感光材料において、該イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に下記一般式(I)で表されるイエロー色素形成剤ラーンおよび塩化銀含有率が90モル%以上で臭化銀含有率が0.1~7モル%のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤を含み、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が層状に形成された臭化銀含有相を有するハロゲン化銀乳剤であるハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【化1】

## 一般式(I)

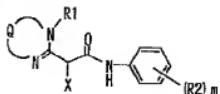
式中、Qは $-N=C-N(R1)-$ とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1及びR2は置換基を表す。mは0~5の整数を表す。Xは水素原子又は環境主導酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上にイエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアノ発色赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層ずつを有するハロゲン化銀カラー写真感光材料において、該イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に下記一般式(1)で表されるイエロー色素形成カラーおよび塩化銀含有率が0.0モル%以上で塩化銀含有率が0.1モル%以上7モル%以下のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤を含み、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が層状に形成された塩化銀含有相を有するハロゲン化銀乳剤であることを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

## 【化1】

## 一般式(1)

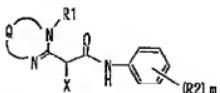


式中、Qは $-N=C-N(R1)-$ とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1は置換基を表す。R2は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

【請求項2】 支持体上にイエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアノ発色赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層ずつを有するハロゲン化銀カラー写真感光材料において、該イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に下記一般式(1)で表されるイエロー色素形成カラーおよび塩化銀含有率が9.0モル%以上で塩化銀含有率が0.02モル%以上1モル%以下のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤を含み、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が層状に形成された塩化銀含有相を有するハロゲン化銀乳剤であることを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

## 【化2】

## 一般式(1)



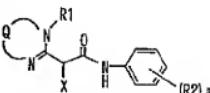
式中、Qは $-N=C-N(R1)-$ とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1は置換基を表す。R2は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

いてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

【請求項3】 支持体上にイエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアノ発色赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層ずつを有するハロゲン化銀カラー写真感光材料において、該イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に下記一般式(1)で表されるイエロー色素形成カラーおよび塩化銀含有率が9.0モル%以上のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤を含み、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が $\text{Ir}$ を中心金属とする6配位錯体を含有するハロゲン化銀乳剤であることを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

## 【化3】

## 一般式(1)



式中、Qは $-N=C-N(R1)-$ とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1は置換基を表す。R2は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、ハロゲン化銀写真カラー感光材料に関し、詳しく述べて高感度かつ迅速処理に適したハロゲン化銀写真カラー感光材料に関し、特にカラープリントに適したハロゲン化銀写真カラー感光材料に関する。

## 【0002】

【従来の技術】 近年、カラー印画紙を用いたカラープリント分野においてもデジタル化の浸透は目覚しく、例えればレーザー走査露光によるデジタル露光方式は、従来から行われている処理済のカラーネガフィルムからカラープリントで直接焼付けを行うアナログ露光方式に比べ、飛躍的な普及率の伸びを示している。このようなデジタル露光方式は、画像処理を行うことで高画質が得られる特徴があり、カラー印画紙を用いたカラープリントの品質向上に果たす役割は極めて大きい。また、デジタルカメラの急速な普及に伴って、これらの電子記録媒体から簡易に高画質なカラープリントが得られることも重要な要素であり、これらが更に飛躍的な普及をもたらすと考えられる。

【0003】一方、カラープリント方式としては、イン

クジェット方式、昇華型方式、カラーゼログラフィー等の技術がそれぞれ進歩し、写真画質を謳うなど、カラー・プリント方式として認知されつつある。これらの中でもカラー印画紙を用いたデジタル撮影方式の特徴は、高画質、高生産性、そして画像の高堅牢性にあり、これらの特徴を更に伸ばし、より高品質の写真をより簡単にしかもより安価に提供することが望まれている。特に、店頭でデジタルカメラの記録媒体を受け取り、数分程度の短時間内に高画質プリントを仕上げ、その場で返却できるようになれば、カラー印画紙を用いたカラープリントの優位性は益々高まる。これらの点から、カラー印画紙は、低コストで従来以上に高生産性や迅速処理適性を有していることが極めて重要である。

【0004】カラー印画紙に低コストで高生産性や超迅速処理適性を付与する検討は、使用するカブラーーやハロゲン化銀乳剤に工夫を入れた様々な観点からの検討がなされている。イエローカブラーとしては、従来からアシル酢酸アリド系化合物が使用されている。しかし、これらのカブラーは、低活性で発色色素の分子吸光係数が小さく、所望の発色濃度を得るために多量のカブラーーやハロゲン化銀乳剤を必要としていた。

【0005】ところで、カラー印画紙に用いられるハロゲン化銀乳剤は、迅速処理性の要請から、塩化銀含有率の高いハロゲン化銀乳剤が用いられている。高塩化銀乳剤は、現像進行が早く、現像処理時にBr<sup>-</sup>イオンやI<sup>-</sup>イオンのような現像抑制物質を出さず、現像液中に蓄積しないために処理要因変動に対しても安定であった。ハロゲン化銀乳剤中に特定の態様でBr<sup>-</sup>やI<sup>-</sup>を含有させることで安定性が向上することは予想できなかった。

【0006】特開昭58-95736号、同58-10308533号、同60-222844号、同60-222845号、同62-253143号、同62-253144号、同62-253166号、同62-254139号、同63-46440号、同63-46441号、同63-89840号、米国特許第4,820,624号、同第4,865,962号、同第5,399,475号、同第5,284,743号等には、塩化銀含有率の高いハロゲン化銀粒子からなる乳剤に様々な形態で臭化銀含有率の高いハロゲン化銀粒子からなる相を局在化有させることで高感度が得られることが開示されている。

【0007】米国特許第5,726,005号および同第5,736,310号には、高塩化銀乳剤の表面に濃度極大を有するI<sup>-</sup>を含有したハロゲン化銀粒子からなる乳剤によって、高感度で高照度不軌の少ない乳剤が得られることが開示されている。歐州特許EP 0,928,988A号の実施例には、粒子形成の9.3%時点でのI<sup>-</sup>バンドを形成した長さ0.218μm、つまり球相当径約0.27μmの粒子に特定の化合物を含有させることで、相反則不軌、露光時の温度依存性や圧力性に優れ

3  
4  
た乳剤が得られることが開示されている。

【0008】塩化銀乳剤の高照度不軌を改良し、高照度でも硬調な階調を得るためにイリジウムをドープすることが知られている。例えば特公平7-34103号には、臭化銀含有率の高い局在相を設けて、そこにイリジウムをドープすることで、潜像導感の問題は解決することが開示されている。米国特許第5,691,119号には、臭化銀含有率の高い局在相を有する乳剤の調製法で、高照度階調を硬調化する方法が開示されている。

【0009】しかしながら、これらのいずれからも、特定のイエローカラーセンス形成カブラーを用いたカラー写真感光材料を、超迅速処理した場合に起こる処理要因変動に伴うイエロー濃度変化を改良できることは示さない。

【0010】

【発明が解決しようとする課題】本発明が解決しようとする課題は、低コストで高感度かつ超迅速処理に適し、超迅速処理を行なった場合にも常に安定した写真性能が得られる、特にカラープリントに適したハロゲン化銀カブラー写真感光材料を提供することである。

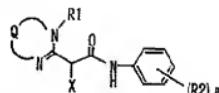
【0011】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、高活性かつ高発色のカブラーの検討を行い、少ないカブラーーやハロゲン化銀乳剤の塗布量で必要な発色濃度を得られないか検討した。その結果、一段式(I)で表されるイエローカラーセンス形成カブラーが極めて高活性で、高い発色濃度を有していることを出した。

【0012】

【化4】

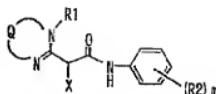
一般式(I)



【0013】式中、Oは-N=C-N(R1)-とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1は置換基を表す。R2は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

【0014】このイエローカラーセンス形成カブラーを用いれば、従来の約半分のカブラーーやハロゲン化銀乳剤の塗布量で必要な発色濃度が得られ、高感度ゆえに高生産性が得られ、高活性ゆえに超迅速処理が可能であることが分かった。しかしながら、このイエローカラーセンス形成カブラーを用いたカラー印画紙を超迅速処理した場合、現像時間の僅かな変動等の処理要因変動に伴う、特に中濃度部でのイエロー濃度変化が起こりやすく、プリント仕上がりの安定性の上で満足すべきものではなかった。

## 一般式(1)



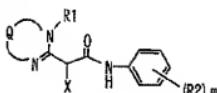
【0015】本発明者は更に銅試験を重ねた結果、以下の手段により超迅速処理を行なった場合にも常に安定した写真性能が得られるという前記課題を解決できることを見出した。本発明はこの知見に基づきなされたものである。すなわち、

<1> 支持体上にイエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアノ発色赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層ずつを有するハロゲン化銀カラーラー写真感光材料において、該イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に下記一般式(1)で表されるイエロー色素形成カーラーおよび塩化銀含有率が9.0モル%以上で塩化銀含有率が0.1モル%以上7モル%以下のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤を含み、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が層状に形成された塩化銀含有相を有するハロゲン化銀乳剤であることを特徴とするハロゲン化銀カラーラー写真感光材料である。

【0016】

【化5】

## 一般式(1)



【0017】式中、Qは $-N=C-N(R1)-$ とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1は置換基を表す。R2は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

<2> 支持体上にイエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアノ発色赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層ずつを有するハロゲン化銀カラーラー写真感光材料において、該イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に下記一般式(1)で表されるイエロー色素形成カーラーおよび塩化銀含有率が9.0モル%以上で塩化銀含有率が0.02モル%以上1モル%以下のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤を含み、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が層状に形成された塩化銀含有相を有するハロゲン化銀乳剤であることを特徴とするハロゲン化銀カラーラー写真感光材料である。

【0018】

【化6】

10

10

20

20

30

40

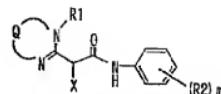
40

50

50

5

## 一般式(1)



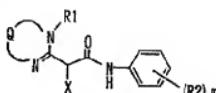
【0019】式中、Qは $-N=C-N(R1)-$ とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1は置換基を表す。R2は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

<3> 支持体上にイエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアノ発色赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層ずつを有するハロゲン化銀カラーラー写真感光材料において、該イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に下記一般式(1)で表されるイエロー色素形成カーラーおよび塩化銀含有率が9.0モル%以上のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤を含み、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子がI<sub>2</sub>を中心金属とする6配位錯体を含有するハロゲン化銀乳剤であることを特徴とするハロゲン化銀カラーラー写真感光材料である。

【0020】

【化7】

## 一般式(1)



【0021】式中、Qは $-N=C-N(R1)-$ とともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。R1は置換基を表す。R2は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主葉酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

<4> 該青感光性ハロゲン化銀乳剤が、塩化銀含有率が9.0モル%以上で塩化銀含有率が0.1モル%以上7モル%以下かつ塩化銀含有率が0.02モル%以上1モル%以下のハロゲン化銀粒子からなる青感光性ハロゲン化銀乳剤であり、該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子がそれ層状に形成された塩化銀含有相および塩化銀含有相を有するハロゲン化銀乳剤であることを特徴とする前記<1>~<3>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラーラー写真感光材料である。

<5> 該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒

子の奥化銀局在相が汎化銀含有よりも粒子の内側に形成されていることを特徴とする前記<4>に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

【0022】<6> 該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が立方体あるいは14面体粒子であることを特徴とする前記<1>～<5>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

<7> 該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子が平均アスペクト比3以上の平板状粒子であることを特徴とする前記<1>～<5>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

<8> 該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子がC<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはI<sub>r</sub>をリガンドとして有するI<sub>r</sub>を中心金属とする6配位錯体を含むことを特徴とする前記<1>～<7>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

<9> 該青感光性ハロゲン化銀乳剤のハロゲン化銀粒子がハロゲンまたはシアン以外のリガンドを少なくとも1個有するI<sub>r</sub>を中心金属とする6配位錯体を含むことを特徴とする<1>～<8>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

<10> 該青感光性ハロゲン化銀乳剤がコロイド状硫化金あるいは金の錯安定度定数log β<sub>2</sub>が2.1以上かつ3.5以下の金増感剤で金増感されていることを特徴とする<1>～<9>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

【0023】<11> 前記一般式(I)においてQが-C(-R<sub>1</sub>1)=C(-R<sub>1</sub>2)-SO<sub>2</sub>-もしくは-C(-R<sub>1</sub>1)=C(-R<sub>1</sub>2)-CO-で表される基(R<sub>1</sub>1、R<sub>1</sub>2は互いに結合して-C=C-とともに5～7員環を形成する基、もしくはそれぞれ独立に水素原子または置換基)であることを特徴とする<1>～<10>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

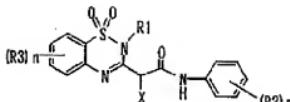
<12> 前記一般式(I)においてQが-C(-R<sub>1</sub>1)=C(-R<sub>1</sub>2)-SO<sub>2</sub>-で表される基(R<sub>1</sub>1、R<sub>1</sub>2は互いに結合して-C=C-とともに5～7員環を形成する基、もしくはそれぞれ独立に水素原子または置換基)であることを特徴とする<1>～<11>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

<13> 前記一般式(I)で表されるイエロー色素形成カブラーが一般式(II)で表されるイエロー色素形成カブラーであることを特徴とする<1>～<12>のいずれか1項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

【0024】

【化8】

一般式(II)



【0025】式中、R<sub>1</sub>は置換基を表す。R<sub>2</sub>は置換基を表す。mは0以上5以下の整数を表す。nが2以上のとき複数のR<sub>2</sub>はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。R<sub>3</sub>は置換基を表す。nは0以上4以下の整数を表す。nが2以上のとき複数のR<sub>3</sub>はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。Xは水素原子または現像主導酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。

<14> 前記一般式(II)で表される色素形成カブラーにおいて、R<sub>1</sub>が置換または無置換のアルキル基であることを特徴とする<13>に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料である。

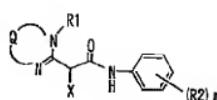
【0026】

【発明の実施の形態】以下に、本発明について詳細に説明する。最初に、本発明に用いられる一般式(I)で表される化合物(本明細書では色素形成カブラーとも称す)を詳細に説明する。

【0027】

【化9】

一般式(II)



【0028】式中、R<sub>1</sub>は水素原子以外の置換基を表す。この置換基としては、例えは、ハロゲン原子、アルキル基(シクロアルキル基、ビシクロアルキル基を含む)、アルケニル基(シクロアルケニル基、ビシクロアルケニル基を含む)、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシル基、ニトロ基、カルボキシル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、シリロキシ基、ヘテロ環オキシ基、アシリオキシ基、カルバモイルオキシ基、アルコキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アミノ基(アルキルアミノ基、アリノ基を含む)、アシルアミノ基、アミノカルボニルアミノ基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、スルフアモイルアミノ基、アルキルまたはアリールスルホニルアミノ基、メルカブト基、アルキルチオ基、アリールチオ基、ヘテロ環チオ基、スルフアモイル基、スルホ基、アルキルまたはアリールスルフィニル基、アルキルまたはアリールスル

9  
ホニル基、アシル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキカルボニル基、カルバモイル基、アリールまたはヘテロ環アゾ基、イミド基、ホスフィノ基、ホスフィニル基、ホスフィニルオキシ基、ホスフィニルアミノ基、シリル基が挙げられる。

【0029】なお、上述の置換基はさらに置換基で置換されていてもよく、該置換基としては上述の基が挙げられる。

【0030】好ましくはR1は、置換もしくは無置換のアルキル基である。R1の炭素数は1以上60以下が好ましく、6以上50以下がより好ましく、11以上40以下がさらに好ましく16以上30以下が最も好ましい。R1が置換アルキル基である場合の置換基としては前述のR1の置換基として挙げた例が上げられる。また、R1のアルキル基自身の炭素数は1~40が好ましく、3~36がより好ましく、さらに好ましくは8~30である。この好ましい順は特にQには依存しないが、特に以下に述べるQが-C(-R11)=C(-R12)-CO-で表される基の場合に好ましい。

【0031】好ましくはR1は、炭素数11以上の無置換アルキル基、もしくは2位、3位あるいは4位にアルコキシ基またはアリールオキシ基が置換したアルキル基であり、さらに好ましくは、炭素数16以上の無置換アルキル基、もしくは3位にアルコキシ基またはアリールオキシ基が置換したアルキル基であり、最も好ましくはC<sub>16</sub>H<sub>33</sub>基、C<sub>18</sub>H<sub>37</sub>基、3-ラウリルオキシプロピル基、もしくは3-(2,4-ジエトキシカルボニル基)プロピル基である。

【0032】一般式(I)においてQは-N=C-N(R1)ーとともに5~7員環を形成する非金属原子群を表す。好ましくは形成される5~7員環は置換もしくは無置換、單環もしくは縮合環のヘテロ環であり、より好ましくは、環構成原子が炭素原子、窒素原子および硫黄原子から選択される。さらに好ましくはQは-C(-R11)=C(-R12)-SO<sub>2</sub>-もしくは-C(-R11)=C(-R12)-CO-で表される基を表す(本発明においてこれらの基の表記はこれらの基で表される基の結合の向きを制限するものではない)。R1、R2は互いに結合して-C=C-とともに5~7員環を形成する基、もしくはそれ自身独立に水素原子または置換基を表す。形成される5員~7員の環は飽和または不飽和環であり、該環は脂環、芳香環、ヘテロ環であってもよく、例えば、ベンゼン環、フラン環、チオフェン環、シクロヘキサン環、シクロヘキサン環が挙げられる。また置換基としては前述のR1の置換基として挙げた例が挙げられる。本発明においてはQは-C(-R11)=C(-R12)-SO<sub>2</sub>-で表される基が特に好ましい(R1、R12は上記の通り)。

【0033】これらの各置換基や複数の置換基が互いに結合して形成した環は、更に置換基(前述のR1の置換

基として例示した基が挙げられる)で置換されてもよい。

【0034】一般式(I)において、R2は水素原子以外の置換基を表す。この置換基の例としては前述のR1の置換基の例として挙げたものが挙げられる。好ましくはR2はハロゲン原子(例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子)、アルキル基(例えばメチル、イソプロピル)、アリール基(たとえばフェニル、ナフチル)、アルコキシ基(例えばメトキシ、イソプロピオキシ)、アリールオキシ基(例えばフェノキシ)、アシルオキシ基(例えばアセチルオキシ)、アミノ基(例えばジメチルアミノ、モルホリノ)、アシルアミノ基(例えばアセトアミド)、スルホニアミド基(例えばメタジンスルホニアミド、ベンゼンスルホニアミド)、アルコキカルボニル基(例えばメトキシカルボニル)、アリールオキカルボニル基(例えばフェノキシカルボニル)、カルバモイル基(例えばN-メチルカルバモイル、N,N-ジエチルカルバモイル)、スルファモイル基(例えばN-メチルスルファモイル、N,N-ジエチルスルファモイル)、アルキルスルホニル基(例えばメタジンスルホニル)、アリールスルホニル基(例えばベンゼンスルホニル)、シアノ基、カルボキシル基、スルホ基である。なおR2が-C(=O)N-基に対してオルト位にある場合、好ましくはハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキル基である。本発明においては少なくとも1つのR2が-C(=O)N-基に対してオルト位にある場合が好ましい。

【0035】一般式(I)において、mは0以上5以下の整数を表す。mが2以上のとき複数のR2はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。mは好ましくは0~3であり、0~2がより好ましく、1~2がさらに好ましく、2である場合が最も好ましい。

【0036】一般式(I)においてXは水素原子または現像主基酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基を表す。Xが現像主基酸化体とのカップリング反応により離脱可能な基である場合の例としては窒素原子で離脱する基、酸素原子で離脱する基、イオウ原子で離脱する基、ハロゲン原子(例えば塩素原子、臭素原子)などが挙げられる。窒素原子で離脱する基としては、ヘテロ環基(好ましくは5~7員の置換もしくは無置換、飽和もしくは不飽和、芳香族(本明細書では4n+2個の環状共役電子を有するものを意味する)もしくは非芳香族、单環もしくは縮合環のヘテロ環基であり、より好ましくは、環構成原子が炭素原子、窒素原子および硫黄原子から選択され、かつ窒素原子、酸素原子および硫黄原子のいずれかのヘテロ原子を少なくとも1個有するもしくは6員のヘテロ環基であり、例えばスクシニミド、マレインイミド、フタルイミド、ジグリコールイミド、ビロール、ビラゾール、イミダゾール、1,2,4

トリアゾール、テトラゾール、インドール、ベンゾピラゾール、ベンツイミダゾール、ベンゾトリアゾール、イミダゾリン-2, 4-ジオン、オキサゾリジン-2, 4-ジオン、チアゾリジン-2-オノン、ベンツイミダゾリン-2-オノン、ベンゾオキサゾリン-2-オノン、ベンゾチアゾリン-2-オノン、2-ビロリン-5-オノン、2-イミダゾリン-5-オノン、インドリン-2, 3-ジオノン、2, 6-ジオキシピリシンパラバラン酸、1, 2, 4-トリアゾリジン-3, 5-ジオノン、2-ビリドン、4-ビリドン、2-ビリミドン、6-ビリダゾン、2-ビラゾン、2-アミノ-1, 3, 4-チアゾリジン-4-オノン、カルボナミド基(例えばアセタミド、トリフルオロアセタミド)、スルホニアミド基(例えばメタンスルホニアミド、ベンゼンスルホニアミド)、アリールアゾ基(例えばフェニルアゾ、ナフチルアゾ)、カルバモイルアミノ基(例えばN-メチルカルバモイルアミノ)などが挙げられる。

【0037】窒素原子で離脱する基のうち、好ましいものはヘテロ環基であり、さらに好ましいものは、環構成原子として窒素原子を1、2、3または4個有する芳香族ヘテロ環基、または下記一般式(L)で表されるヘテロ環基である。

【0038】

【化10】

一般式(L)



【0039】式中、Lは-N(C(=O))-と共に5~6員環の含窒素ヘテロ環を形成する残基を表す。これらの例示は上記ヘテロ環基の説明の中で挙げてあり、これらが更に好ましい。なかでも、Lは5員環の含窒素ヘテロ環を形成する残基が好ましい。

【0040】酸素原子で離脱する基としては、アリールオキシ基(例えばフェノキシ、1-ナフトキシ)、ヘテロ環オキシ基(例えばビリジルオキシ、ピラジルオキシ)、アシルオキシ基(例えばアセトキシ、ベンゾイルオキシ)、アルコキシ基(例えばメトキシ、ドデシルオキシ)、カルバモイルオキシ基(例えばN, N-ジエチルカルバモイルオキシ、モルホリカルバモイルオキシ)、アリールオキシカルボニルオキシ基(例えばフェノキシカルボニルオキシ)、アルコキシカルボニルオキシ基(例えばメトキシカルボニルオキシ、エトキシカルボニルオキシ)、アルキルカルボニルオキシ基(例えばメタンスルホニルオキシ)、アリールスルホニルオキシ基(例えばベンゼンスルホニルオキシ、トルエンスルホニルオキシ)などが挙げられる。酸素原子で離脱する基のうち、好ましいものはアリールオキシ基、アシルオキ

シ基、ヘテロ環オキシ基である。

【0041】イオウ原子で離脱する基としては、アリールチオ基(例えばフェニルチオ、ナフチルチオ)、ヘテロ環チオ基(例えばテトラゾリルチオ、1, 3, 4-チアジアゾリルチオ、1, 3, 4-オキサゾリルチオ、ベンツイミダゾリルチオ)、アルキルチオ基(例えばメチルチオ、オクチルチオ、ヘキサデシルチオ)、アルキルスルフィル基(例えばメタンスルフィル)、アリールスルフィル基(例えばベンゼンスルフィル)、アリールスルホニル基(例えばベンゼンスルホニル)、アルキルスルホニル基(例えばメタンスルホニル)などが挙げられる。イオウ原子で離脱する基のうち、好ましいものはアリールチオ基、ヘテロ環チオ基であり、ヘテロ環チオ基がより好ましい。

【0042】Xは置換基により置換されていてもよく、Xを置換する置換基の例としては前述のR1の置換基の例として挙げたものが挙げられる。Xは、現像主剤の酸化体とのカップリング反応により離脱する基が好ましく、このような離脱基の中でも、好ましくは窒素原子で離脱する基、酸素原子で離脱する基、イオウ原子で離脱する基であり、より好ましくは窒素原子で離脱する基であり、更に好ましくは、窒素原子で離脱する基で述べた好ましい基の順に好ましい。Xの好ましい基をさらに説明すると、窒素原子で離脱する基が好ましいが、窒素原子を少なくとも2個(好ましくは2個)有する芳香族ヘテロ環基(好ましくは5員環の芳香族ヘテロ環基で、置換基を有してもよいピラゾール基など)または前記一般式(L)で表される基が特に好ましい。

【0043】またXは写真性有用基であってもよい。この写真性有用基としては、現像抑制剤、脱銀促進剤、レドックス化合物、色素、カプラー等、あるいはこれらの前駆体が挙げられる。なお、本発明においては、好ましくは上記のような写真性有用基でない方が好ましい。

【0044】カプラーを感光材料中で不動化するためには、Q、R1、X、あるいはR2の少なくとも1つは置換基を含めた総炭素数が8以上50以下であることが好ましく、より好ましくは総炭素数が10以上40以下である。

【0045】本発明に用いられる一般式(I)で表される化合物のうち、好ましい化合物を下記一般式(II)で表すことができる。以下に本発明に用いられる一般式(II)で表される化合物(本明細書では色素形成カプラーとも称す)を詳細に説明する。

【0046】

【化11】

トキシカルボニル)、アリールオキシカルボニル基(例えばフェノキシカルボニル)、カルバモイル基(例えば、N-メチルカルバモイル、N、N-ジエチルカルバモイル)、スルファモイル基(例えばN-メチルスルファモイル、N、N-ジエチルスルファモイル)、アルキルスルホニル基(例えばメタノスルホニル)、アリールスルホニル基(例えばベンゼンスルホニル)、シアノ基、カルボキシル基、スルホ基である。nは0以上4以下の整数を表す。nが2以上のとき複数のR3はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、互いに結合して環を形成してもよい。

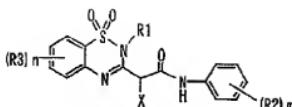
【0049】本発明において一般式(I)もしくは一般式(II)で表されるカブラーのうち、好ましい具体例を以下に示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。なおカップリング位の水素原子(X)が置換されるものはない。なおカップリング位の水素原子(X)が置換する炭素原子上の水素原子が、カップリング位に結合したC=N部によって環を形成している窒素(環構成している、R1が結合していない窒素原子)上に移動した互変異性体も本発明に含まれることとする。

【0050】

【化12】

一般式(II)

13

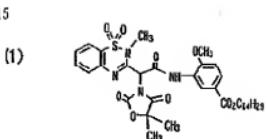


【0047】一般式(II)において、R1、R2、m、Xは一般式(I)において述べたものと同じものを表し、好ましい範囲も同様である。

【0048】一般式(II)において、R3は置換基を表す。この置換基の例としては前述のR1の置換基の例として挙げたものが挙げられる。好ましくはR3はハロゲン原子(例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子)、アルキル基(例えばメチル、イソプロピル)、アリール基(例えばフェニル、ナフチル)、アルコキシ基(例えばメトキシ、イソプロピルオキシ)、アリールオキシ基(例えばフェノキシ)、アシルオキシ基(例えばアセチルオキシ)、アミノ基(例えばジメチルアミノ、モルホリノ)、アシルアミノ基(例えばアセトアミド)、スルホニアミド基(例えばメタノスルホニアミド、ベンゼンスルホニアミド)、アルコキカルボニル基(例えばメ

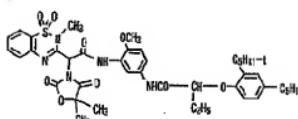
20

15

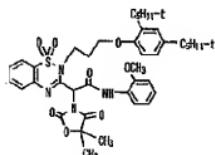


16

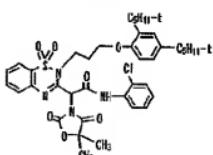
12



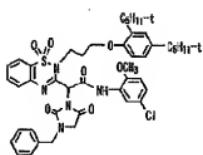
(3)



143



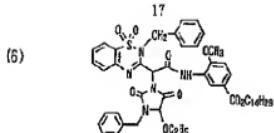
(5)



【0051】  
【化13】

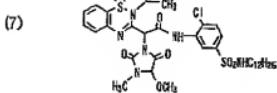
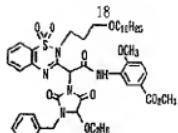
40

(10)

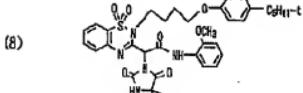
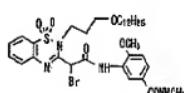


特開2003-322932

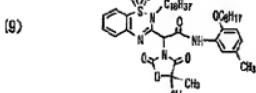
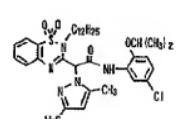
(11)



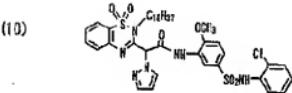
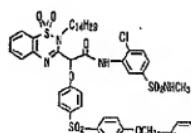
(12)



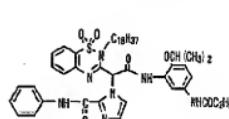
(13)



(14)



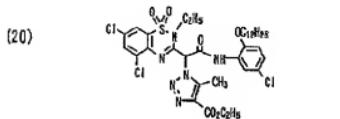
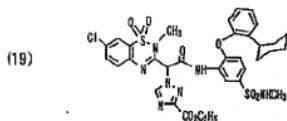
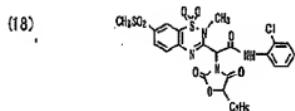
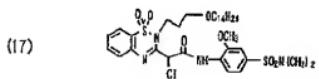
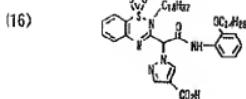
(15)

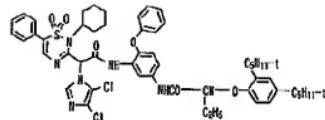
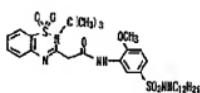
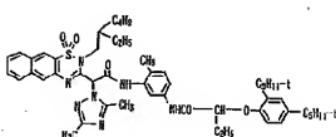
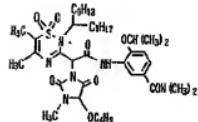
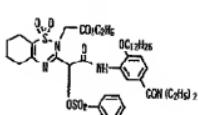
[0052]  
[化14][0053]  
[化15]

(11)

特開2003-322932

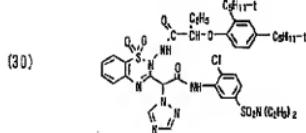
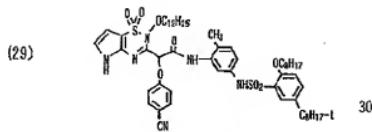
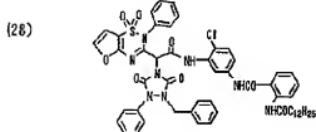
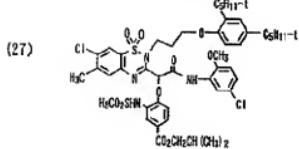
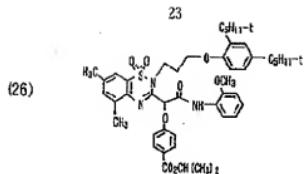
20

【0054】  
【化16】

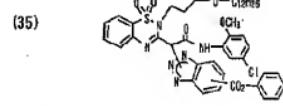
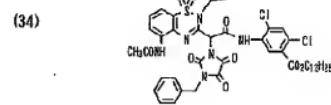
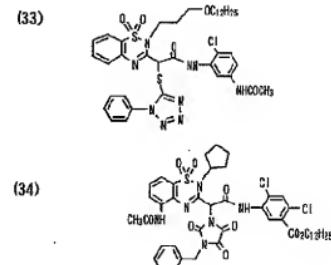
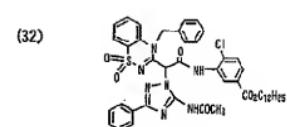
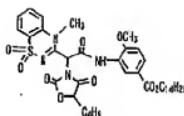


【0055】

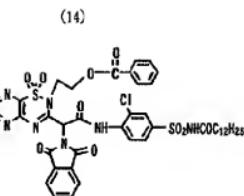
【化17】



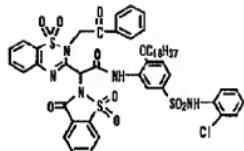
【0056】  
【化18】



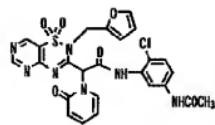
【0057】  
【化19】



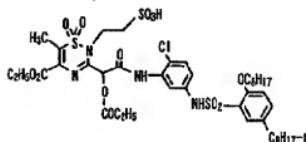
(37)



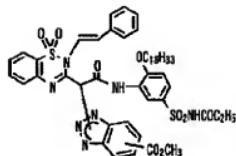
(38)

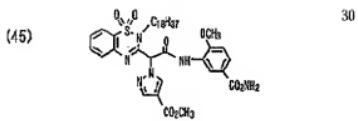
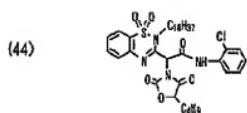
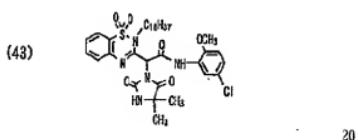
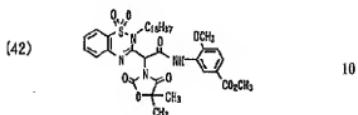
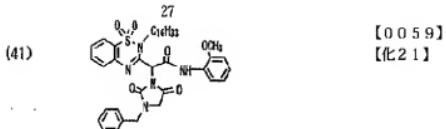


(39)

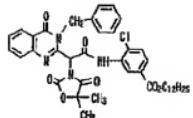


(40)

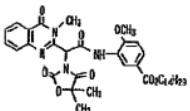




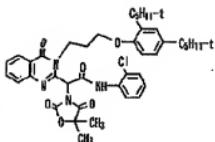
(46)



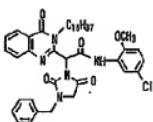
(47)



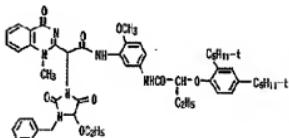
(48)



(49)

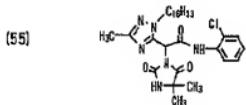
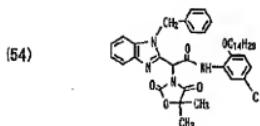
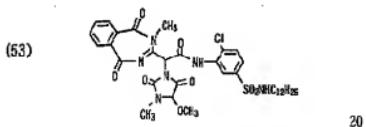
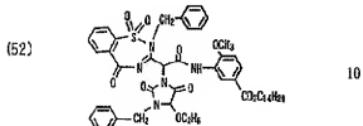
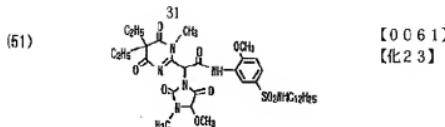


(50)

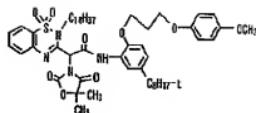


【0060】

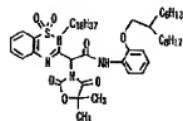
【化22】



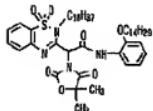
(56)



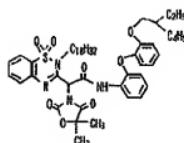
(57)



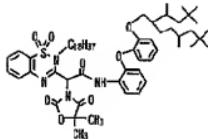
(58)



(59)



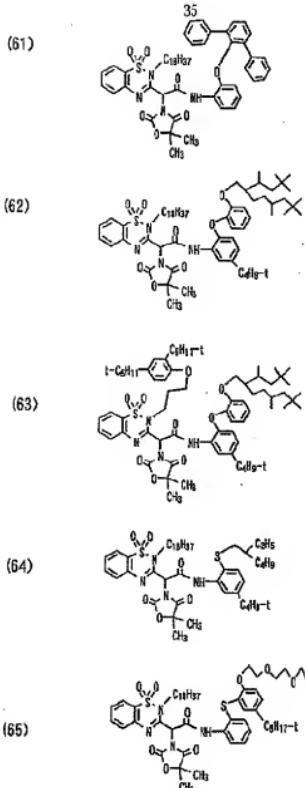
(60)



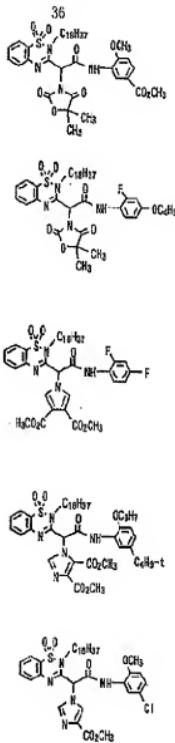
【0062】

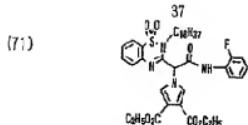
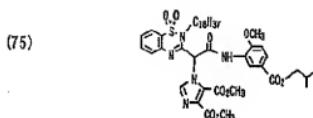
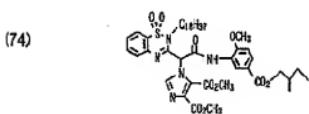
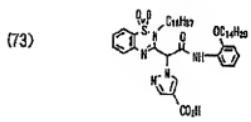
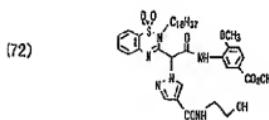
【化24】

(19)



特開2003-322932

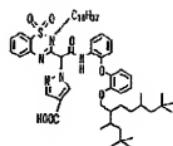
【0063】  
【化25】【0064】  
【化26】

【0065】  
【化27】

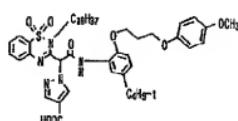
39

40

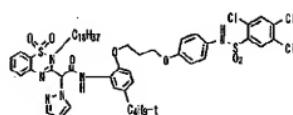
(76)



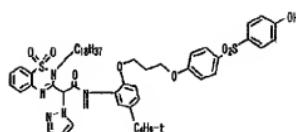
(77)



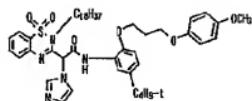
(78)



(79)



(80)

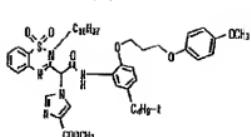


【0066】

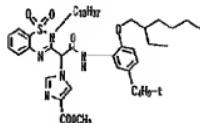
【化28】

41  
(81)

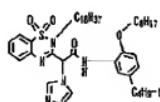
(22)



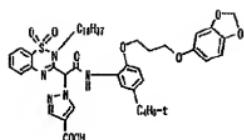
(82)



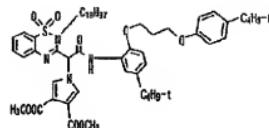
(83)



[84]



(85)



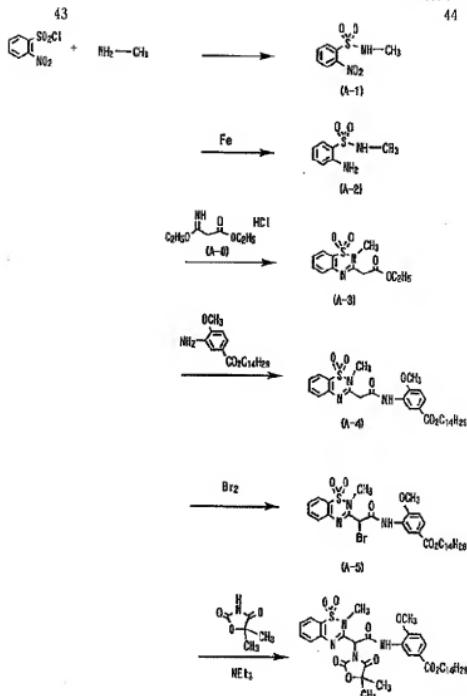
【0067】なお、以降の説明において、以上に示された例示化合物（色素形成カブラーとも称す）を引用する場合、それぞれの例示化合物に付された括弧書きの番号（x）を用いて、「カブラー（x）」と表示することとする。

【0069】合成例1：カブラー（1）の合成  
カブラー（1）は、下記に示すルートにより合成した。

【0070】

40 【化29】

【0068】以下に上記一般式（I）もしくは一般式



## カブラー（1）

【0071】40%メチルアミン水溶液3.8 gとアセトニトリル200mLの溶液に、冰冷下、オルトニトロベンゼンスルホニルクロライド4.1 gを少量ずつ溶解しながら添加した。系の温度を室温まで昇温させ、さらに1時間搅拌した。酛酸エチル、水を加えて分離し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酛酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析して28.6 gの化合物(A-1)を得た。

【0072】還元鉄4.8g、塩化アンモニウム4.5gをイソプロパノール270ml、水45mlに分散し、1時間加熱温浴した。これに化合物(A-1)2.9gを少量ずつ撹拌しながら添加した。さらに1時間加熱温浴した後、セライトを通して吸引過した液に酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。

水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、化合物(A-2)の油状物2.1.5 gを得た。

【0073】化合物(A-2) 18.9 g、イミノエーテル(A-0)の塩酸塩 39.1 g、エチルアルコール 200 mlの溶液を加熱還流下で1日攪拌した。更にイミノエーテルの塩酸塩 19.2 gを加え加熱還流下さらに1日攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分離し、有機層を希塩酸水、錠和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶液を減圧留去し、酢酸エチル、ヘキサン混合浴媒から晶析して21.0 gの化合物(A-3)を得た。

【0074】化合物(A-3)5.6g、2-メトキシ-5-テトラデシルオキシカルボニルアニリン7.2g、m-ジクロルベンゼン2.0mlの溶液を加熱還流下

6時間攪拌した。冷却後ヘキサンを加えて晶析して8.8 gの化合物(A-4)を得た。

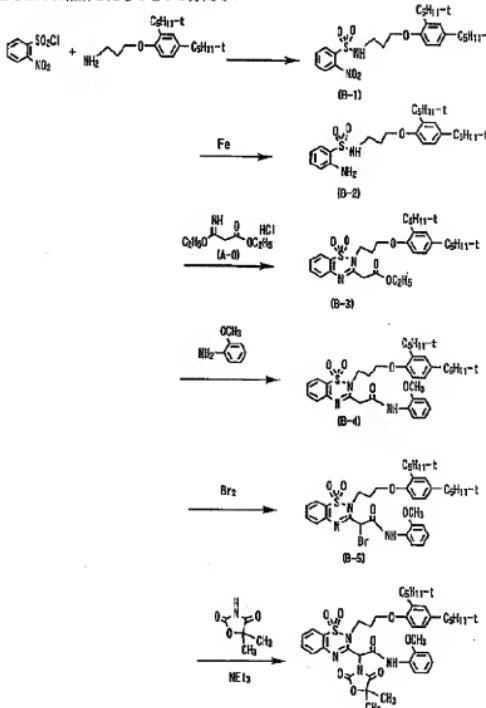
【0075】化合物(A-4) 5.4 gの塩化メチレン110mlの溶液に、冰冷下、臭素O.45mlの塩化メチレン溶液10mlを滴下した。室温にて30分攪拌した後、塩化メチレン、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、化合物(A-5)の粗製物を得た。

【0076】5,5-ジメチルオキサゾリジン-2,4-ジオン3.5 g、トリエチルアミン3.8mlをN,N-ジメチルアセトアミド110mlに溶解し、これに室温下、先に合成した化合物(A-5)の粗製物すべてをアセトニトリル2.5mlに溶解したものを10分間で\*

\*滴下し、室温にて2時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を0.1規定水酸化カリウム水溶液、希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、アセトン、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析してカブラー(1)4.7 gを得た。

【0077】合成例2:カブラー(3)の合成  
カブラー(3)は、下記に示すルートにより合成した。

【0078】  
【化30】



カブラー(3)

【0079】3-(2,4-ジ-tert-アミルフェノキシ)プロピルアミン43.8 g、トリエチルアミン21.0

ml、アセトニトリル 1 l の溶液に、氷冷下、オルトニトロベンゼンスルホニルクロライド 33.3 g を少量ずつ攪拌しながら添加した。系の温度を室温まで昇温させ、さらに 1 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析して 58.8 g の化合物 (B-1) を得た。

【0080】還元アル 8.4. 0 g、塩化アンモニウム 8.4 g をイソプロパノール 540 ml、水 90 ml に分散し、1 時間加熱還流した。これに化合物 (B-1) 11.9 g を少量ずつ攪拌しながら添加した。さらに 2 時間加熱還流した後、セリテイトを通して吸引ろ過した。濾液に酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、化合物 (B-2) の油状物 11.1 g を得た。

【0081】化合物 (B-2) 11.1 g、イミノエーテル (A-0) の塩酸塩 6.8. 4 g、エチルアルコール 150 ml の溶液を加熱還流下 1 時間攪拌した。更にイミノエーテルの塩酸塩 4.9 g を加え加熱還流下さらに 30 分攪拌した。冷却後吸引濃過し、濾液に p-キシリレン 100 ml を加え、エタノールを滴下しながら 4 時間加熱還流した。反応液をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、メタノールから晶析して 9.3. 1 g の化合物 (B-3) を得た。

【0082】化合物 (B-3) 40. 7 g、2-メトキシアニリン 18. 5 g、p-キシリレン 10 ml の溶液を

加熱還流下 6 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、油状の化合物 (B-4) 37. 7 g を得た。

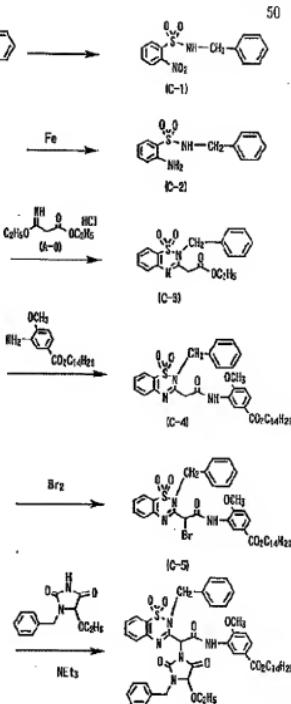
【0083】化合物 (B-4) 24. 8 g の塩化メチレン 400 ml の溶液に、氷冷下、臭素 2. 1 ml の塩化メチレン溶液 3.5 ml を滴下した。氷冷下 30 分攪拌した後、塩化メチレン、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、化合物 (B-5) の粗製物を得た。

【0084】5. 5-ジメチルオキソゾリジン-2, 4-ジオン 1.5. 5 g、トリエチルアミン 16. 8 ml を N, N-ジメチルアセトアミド 200 ml に溶解し、これに室温下、先に合成した化合物 (B-5) の粗製物すべてをアセトニトリル 40 ml に溶解したものを 10 分間で滴下し、40℃まで昇温して 30 分攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を 0. 1 規定水酸化カリウム水溶液、希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、アセトン、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析してカブラー (3) 23. 4 g を得た。

【0085】合成例3：カブラー (6) の合成  
カブラー (6) は、下記に示すルートにより合成した。

【0086】

【化31】



## カブラー (6)

【0087】ベンジルアミン21.4 gとアセトニトリル200m1の溶液に、氷冷下、オルトニトロベンゼンスルホニルクロライド39.9 gを少量ずつ振拌しながら添加した。系の温度を室温まで昇温させ、さらにトリエチルアミン30m1を滴下し1時間搅拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析して31.2 gの化合物(C-1)を得た。

【0088】過元鉄4.4 g、塩化アソニウム4.5 gをイソプロパノール270m1、水45m1に分散し、1時間加熱還流した。これに化合物(C-1)29.2 gを少量ずつ振拌しながら添加した。さらに1時間加熱還流した後、セライトを通して吸引ろ過した。滤液に酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩

水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、化合物(C-2)の油状物2.5 gを得た。

【0089】化合物(C-2)19.7 g、イミノエーテル(A-0)の塩酸塩22.0 g、エチルアルコール200m1の溶液を加熱還流下4時間搅拌した。更にイミノエーテルの塩酸塩19.7 gを加え、加熱還流下4時間搅拌した。更にp-トルエンスルホン酸・水和物1.3 gを加え、加熱還流下1時間搅拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析して3.2 gの化合物(C-3)を得た。

【0090】化合物(C-3)2.9 g、2-メトキシ-5-テトラデシルオキシカルボニルアニリン2.9

g、o-ジクロルベンゼン 20 ml の溶液を加熱還流下 6 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析して 3.8 g の化合物 (C-4) を得た。

【0091】化合物 (C-4) 3.4 g の塩化メチレン 100 ml の溶液に、冰冷下、臭素 0.26 ml の塩化メチレン溶液 10 ml を滴下した。室温にて 30 分攪拌した後、塩化メチレン、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析してカブラー (6) 3.0 g を得た。

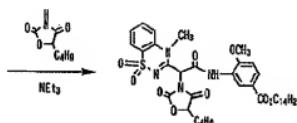
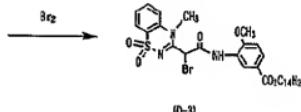
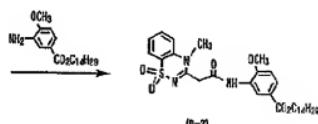
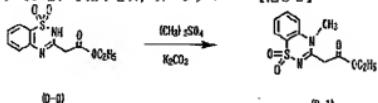
【0092】1-ベンジル-5-エトキシピリドイン 3.5 g、トリエチルアミン 2.1 ml を N, N-ジメチル

\* チルアセトアミド 100 ml に溶解し、これに室温下、先に合成した化合物 (C-5) の粗製物すべてをアセトニトリル 20 ml に溶解したものと 30 分間で滴下し、40°C にて 2 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を 0.1 満定水酸化カリウム水溶液、希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析してカブラー (6) 3.0 g を得た。

【0093】合成例 4：カブラー (31) の合成  
カブラー (31) は、下記に示すルートにより合成した。

【0094】

【化32】



### カブラー (31)

化合物 (D-0) (米国特許第 3,841,880 号に記載のカブラー I) 2.6 g、炭酸カリウム 16.6 g、アセトン 300 ml の溶液にジメチル硫酸 13.9 g を滴下し加熱還流下 2 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄

50 した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、アセトン、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析して 5.6 g の化合物 (D-1) を得た。このとき

副生成物として 10.9 g の化合物 (A-3) が得られた。このようにして合成した化合物 (A-3) を用いてカブラー (1) を合成しても良い。

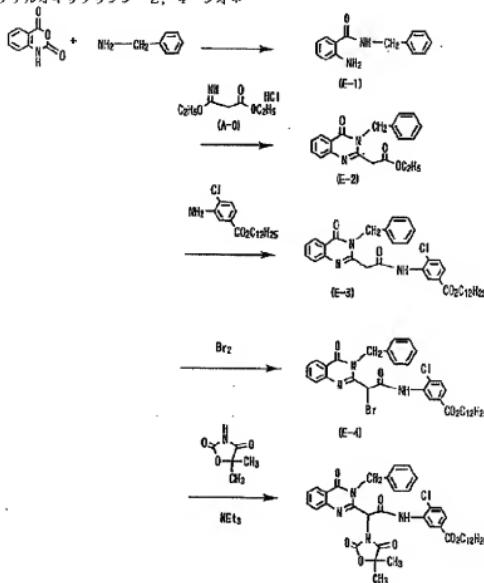
【0095】化合物(D-1) 5.4 g, 2-メトキシ-5-テトラデシルオキシカルボニルアリニン7, 3 g, 0-ジケルボンゼン50 m lの溶液を加熱還流下6時間搅拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。酢酸エチル、メタノール混合溶媒から晶析し化合物(D-2) 9.1 gを得た。

【0096】化合物(D-2)4.8gの塩化メチレン100mlの溶液に、氷冷下、臭素0.4mlの塩化メチレン溶液100mlを滴下した。氷冷下30分攪拌した後、塩化メチレン、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、化合物(D-3)の粗製物を得た。

### 【0097】5-ブチルオキサゾリジン-2-4-ジオキ

[0099]

[化3.3]



### カブラー (46)

【0100】無水イサト酸4.8.9gのアセトニトリル溶液200mlに、ベンジルアミン32.2gを滴下し、

攪拌した。系の温度を60℃まで昇温させ、さらに10分間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層

を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、エーテル、ヘキサン混合溶媒から晶析して 5.4. 6 g の化合物 (E-1) を得た。

【01001】化合物 (E-1) 2.4. 9 g. イミノエーテル (A-C) の塩酸塩 2.1. 6 g. バラトルエンスルホン酸一水和物 1.0. 5 g のエチルアルコール溶液 20.0 ml を加熱還流下 3 時間攪拌した。冷却後、イミノエーテルの塩酸塩 2.1. 6 g を加え加熱還流下さらに 1 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、エーテル、ヘキサン混合溶媒から晶析して 3.3. 6 g の化合物 (E-2) を得た。

【01002】化合物 (E-2) 6. 5 g. 2-クロロ-5-ドデシルオキサリボルニアリニン 6. 5 g の p-キシリソル溶液 5.0 ml を加熱還流下 2 時間攪拌した。さらに p-トルエンスルホン酸一水和物 0. 2 g を添加し、加熱還流下 4 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を 1 定規炭酸水、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒から晶析して 6. 7 g の化合物 (E-3) を得た。

【01003】化合物 (E-3) 5. 5 g の塩化メチレン溶液 7.0 ml に、氷冷下、臭素 0. 48 ml の塩化メチレン溶液 1.5 ml を滴下した。室温にて 3.0 分攪拌した後、塩化メチレン、水を加えて分液し、有機層を飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、化合物 (E-4) の粗製物を得た。

【01004】5. 5-ジメチルオキサブリジン-2, 4-ジオニン 3. 5 g. トリエチルアミン 3. 8 ml を N, N-ジメチルアセトアミド 5.0 ml に溶解し、これに室温下、先に合成した化合物 (E-4) の粗製物すべてを N, N-ジメチルアセトアミド 5.0 ml に溶解したものを 10 分間で滴下し、室温にて 1 時間攪拌した。酢酸エチル、水を加えて分液し、有機層を 1 定規炭酸カリウム水溶液、1 定規塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチル、ヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製し、アミルアフタス状態のカブラー (4.6) 4. 0 g を得た。

【01005】本発明のハロゲン化銀写真感光材料において、前記カブラーは、ハロゲン化銀 1 モル当たり  $1 \times 10^{-3} \sim 1$  モル添加するのが好ましく、 $2 \times 10^{-3} \sim 3 \times 10^{-4}$  モル添加するのがより好ましい。

【01006】次に、本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤について、詳細に説明する。本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、特定のハロゲン化銀粒子を含む。この粒子の粒子形状は特に制限はないが、実質的に (100) 面を持つ立方体、14 面体の結晶粒子 (これらは粒子頂点が丸みを帯び、さらに高次の面を有していてもよい)、8 面体の結晶粒子、主表面が {100} 面または

{111} 面からなるアスペクト比 3 以上の平板状粒子からなることが好ましい。アスペクト比とは、投影面積に相当する円の直径を粒子の厚さで割った値である。

【01007】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤としては、特定のハロゲン化銀粒子を含む乳剤が用いられる。ハロゲン化銀粒子の塩化銀含有率は 9.0 モル% 以上である必要があり、迅速処理性の観点からは、塩化銀含有率は 9.3 モル% 以上が好ましく、9.5 モル% 以上が更に好ましい。臭化銀含有率は硬調で像面安定性に優れるところから 0. 1 ~ 7 モル% であることが好ましく、0. 5 ~ 5 モル% であることが更に好ましい。沃化銀含有率は高照度露光で高感度かつ耐調であるところから 0. 02 ~ 1 モル% であることが好ましく、0. 05 ~ 0. 50 モル% が更に好ましく、0. 07 ~ 0. 40 モル% が最も好ましい。本発明に用いられる特定のハロゲン化銀粒子は、沃化銀含有率が好ましく、上記のハロゲン組成の沃化銀含有率が更に好ましい。

【01008】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤における特定のハロゲン化銀粒子は、臭化銀含有率および/または沃化銀含有率を有する。ここで、沃化銀あるいは沃化銀含有率とは周囲よりも臭化銀あるいは沃化銀の濃度が高い部位を意味する。臭化銀含有率あるいは沃化銀含有率とその周囲とのハロゲン組成は連続的に変化してもよく、また急速に変化してもよい。このような臭化銀あるいは沃化銀含有率は、粒子内のある部分で濃度がほぼ一定の幅をもった層を形成してもよく、広がりをもたない極大点であってもよい。臭化銀含有率の局所的臭化銀含有率は、5 モル% 以上であることが好ましく、1.0 ~ 8 モル% であることが更に好ましく、1.5 ~ 5.0 モル% であることが最も好ましい。沃化銀含有率の局所的沃化銀含有率は、0. 3 モル% 以上であることが好ましく、0. 5 ~ 8 モル% であることが更に好ましく、1 ~ 5 モル% であることが最も好ましい。また、このような臭化銀あるいは沃化銀含有率は、それぞれ粒子内に層状に複数個あってもよく、それぞれの臭化銀あるいは沃化銀含有率が異なってよいが、それぞれ最低 1 個の含有率を有する必要がある。

【01009】本発明に用いられるハロゲン化銀粒子の臭化銀含有率あるいは沃化銀含有率は、それぞれ粒子を取り囲むように層状にあることが重要である。粒子を取り囲むように層状に形成された臭化銀含有率あるいは沃化銀含有率は、それぞれの相の中で粒子の周回方向に均一な濃度分布を有することが 1 つの好ましい態様である。しかし、粒子を取り囲むように層状にある臭化銀含有率あるいは沃化銀含有率の中には、臭化銀あるいは沃化銀濃度の極大点または極小点が粒子の周回方向に存在し、濃度分布を有してよい。例えば、粒子表面近傍に粒子を取り囲むように層状に臭化銀含有率あるいは沃化銀含有率を有する場合、粒子コーナーまたはエッジの臭化銀あるいは沃化銀濃度は、主表面と異なる濃度になる場

合がある。また、粒子を取り扱うように層状にある臭化銀含有相と臭化銀含有相とは別に、粒子の表面の特定部に完全に孤立して存在し、粒子を取り扱うでない臭化銀含有相あるいは臭化銀含有相があってもよい。

【0110】本発明に用いられるハロゲン化銀粒子が臭化銀含有相を含有する場合、その臭化銀含有相は粒子の内部に臭化銀濃度極大を有するように層状に形成されていることが好ましい。また、本発明に用いられるハロゲン化銀粒子が臭化銀含有相を含有する場合、その臭化銀含有相は粒子の表面に臭化銀濃度極大を有するように層状に形成されていることが好ましい。このような臭化銀含有相あるいは臭化銀含有相は、より少ない臭化銀あるいは臭化銀含有量で局所濃度を上げる意味から、粒子体積の3%以上30%以下の量で構成されていることが好ましく、3%以上15%以下の量で構成されていることが更に好ましい。

【0111】本発明に用いられるハロゲン化銀粒子は、臭化銀含有相および臭化銀含有相を両方含むことが好ましい。その場合、臭化銀含有相と臭化銀含有相は粒子の同一箇所にあっても、異なる場所にあってもよいが、異なる場所にあるほうが粒子形成の制御を容易にする点で好ましい。また、臭化銀含有相に臭化銀を含有していてもよく、逆に臭化銀含有相に臭化銀を含有しててもよい。一般に、高塩化銀粒子形成中に添加する沃化物は沃化物よりも粒子表面にしみだすために沃化銀含有相は粒子表面の近傍に形成されやすい。従って、臭化銀含有相と沃化銀含有相が粒子内に異なる場所に存在する場合、臭化銀含有相は沃化銀含有相より内側に形成することが好ましい。このような場合、粒子表面近傍の沃化銀含有相よりも更に外側に、別の臭化銀含有相を設けてよい。

【0112】高塩度化や硬調化などの本発明の効果を発現させるために必要な臭化銀含有量あるいは沃化銀含有量は、臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相を粒子内部に形成するほど増加してしまい、必要以上に塩化銀含有量を落として迅速処理性を損なってしまう恐れがある。従って、写真作用を制御するこれらの機能を粒子内の表面近くに集約するために、臭化銀含有相と沃化銀含有相は隣接していることが好ましい。これらの点から、臭化銀含有相は内側から測って粒子体積の50~100%の位置のいずれかに形成し、沃化銀含有相は粒子体積の85~100%の位置のいずれかに形成することが好ましい。また、臭化銀含有相は粒子体積の7.0~9.5%の位置のいずれかに形成し、沃化銀含有相は粒子体積の9.0~10.0%の位置のいずれかに形成することが更に好ましい。

【0113】本発明に用いられるハロゲン化銀粒子に臭化銀あるいは沃化銀を含有させるための臭化物あるいは沃化物イオンの導入は、臭化物塩あるいは沃化物塩の溶液を単独で添加させるか、あるいは塩基溶液と高塩化物塩

溶液の添加と併せて臭化物塩あるいは沃化物塩溶液を添加してもよい。後者の場合は、臭化物塩あるいは沃化物塩溶液と高塩化物塩溶液を別々に、または臭化物塩あるいは沃化物塩と高塩化物塩の混合溶液として添加してもよい。臭化物塩あるいは沃化物塩は、アルカリもしくはアルカリ土類臭化物塩あるいは沃化物塩のような溶解性塩の形で添加する。或いは米国特許第5,389,508号明細書に記載される有機分子から臭化物イオンあるいは沃化物イオンを開裂させることで導入することもできる。また別の臭化物あるいは沃化物イオンとして、微小臭化銀粒子あるいは微小沃化銀粒子を用いることができる。

【0114】臭化物塩あるいは沃化物塩溶液の添加は、粒子形成の一時期に集中して行ってもよく、またある一定期間かけて行ってもよい。高塩化物乳剤への沃化物イオンの導入位置は、高塩度で低被りな乳剤を得る上で制限される。沃化物イオンの導入は、乳剤粒子の内部に行うほど感度の増加が小さい。故に沃化物塩溶液の添加は、粒子体積の50%より外側が好ましく、より好ましくは70%より外側から、最も好ましくは85%より外側から行うのがよい。また沃化物塩溶液の添加は、好ましくは粒子体積の9.8%より内側で、最も好ましくは9.6%より内側で終了するのがよい。沃化物塩溶液の添加は、粒子表面から少し内側で終了することで、より高感度で低被りな乳剤を得ることができる。一方、臭化物塩溶液の添加は、粒子体積の50%より外側が好ましく、より好ましくは70%より外側から行うのがよい。

【0115】粒子内の深さ方向への臭化物あるいは沃化物イオン濃度の分布は、エッティング/TOF-SIMS (Time of Flight - Secondary Ion Mass Spectrometry)法により、例えばPhil Evans社製TRIFT II型TOF-SIMSを用いて測定できる。TOF-SIMS法についての具体的には日本表面科学学会編「表面分析技術選書二次イオン質量分析法」丸善株式会社(1999年発行)に記載されている。エッティング/TOF-SIMS法で乳剤粒子を解剖すると、沃化物塩溶液の添加を粒子の内側で終了しても、粒子表面に向けて沃化物イオンがしみ出していることが分析できる。本発明に用いられる乳剤は、エッティング/TOF-SIMS法による分析で、沃化物イオンは粒子表面で濃度極大を有し、内側に向けて沃化物イオン濃度が減衰していることが好ましく、臭化物イオンは粒子内部で濃度極大を有することが好ましい。臭化銀の局所濃度は、臭化銀含有量がある程度高ければX線回折法でも測定することができる。

【0116】本明細書において球相当径は、個々の粒子の体積と等しい体積を有する球の直径で表される。本発明に用いられる乳剤は粒子サイズ分布が單分散の球からなることが好ましい。本発明に用いられる全粒の球相当径の変動係数は20%以下であることが好ましく、15%以下であることがより好ましく、10%以下であ

することが更に好ましい。球相当径の変動係数とは、個々の粒子の球相当径の標準偏差の、球相当径の平均に対する百分率で表される。このとき、広いラヂュードを得る目的で上記の単分散乳剤を同一箇にブレンドして使用することや、重層塗布することも好ましく行われる。

【0117】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤に含まれるハロゲン化銀粒子の球相当径は、0.3  $\mu\text{m}$ 以上1.2  $\mu\text{m}$ 以下であることが好ましく、0.4  $\mu\text{m}$ 以上0.8  $\mu\text{m}$ 以下であることが更に好ましく、0.4  $\mu\text{m}$ 以上0.6  $\mu\text{m}$ 以下であることが最も好ましい。本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤には、本発明で定義されるハロゲン化銀乳剤に含まれるハロゲン化銀粒子（即ち、特定のハロゲン化銀粒子）以外のハロゲン化銀粒子を含んでよい。しかしながら、本発明で定義されるハロゲン化銀乳剤は、全粒子の全投影面積の50%以上が本発明で定義されるハロゲン化銀粒子であることが好ましく、80%以上であることが更に好ましく、90%以上であることが最も好ましい。

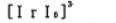
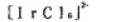
【0118】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤の電子徐放時間は、10<sup>6</sup>秒～10秒の間であることが好ましい。ここで、電子徐放時間とは、ハロゲン化銀乳剤に露光を与えた場合、ハロゲン化銀乳剤中に発生した光電子が結晶中にある電子トラップに捕らえられ、再び放出されるまでの時間である。電子徐放時間が10<sup>6</sup>秒より短いと高照度露光で高感度で便用な階調が得られにくく、10秒より長いと露光後短時間で処理するまでの間に潜像増感の問題を生じる。電子徐放時間は、10<sup>6</sup>秒～10秒の間が更に好ましく、10<sup>6</sup>秒～1秒の間が最も好ましい。

【0119】電子徐放時間は、ダブルバルス光伝導法で測定することができる。マイクロ波光伝導法あるいはラジオ波光伝導法を用い、1発目の短時間露光を与える後ある一定時間の後2発目の短時間露光を与える。1発目の露光でハロゲン化銀乳剤中の電子トラップに電子が捕らえられ、その直後に2発目の露光を与えると電子トラップが詰まっているため、2発目の光伝導シグナルは大きくなる。2回の露光間隔を十分置き、1発目の露光で電子トラップに捕らえられた電子が既に放出されている場合は、2発目の光伝導シグナルはほぼ元の大きさに戻っている。2回の露光間隔を変え2発目の光伝導シグナル強度の露光間隔依存性を取ると、露光間隔と共に2発目の光伝導シグナル強度が減少してゆく様子が測定できる。これが光電子の電子トラップからの徐放時間を表している。電子徐放は、露光後ある一定時間の間連続的に起こり続ける場合があるが、10<sup>6</sup>秒～10秒の間に徐放が観測されることが好ましい。10<sup>6</sup>秒～10秒の間に徐放が観測されることが更に好ましく、10<sup>6</sup>秒～1秒の間に徐放が観測されることが更に好ましい。

【0120】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤における特定のハロゲン化銀粒子は、イリジウムを含有する

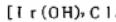
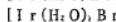
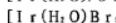
ことが好ましい。イリジウム化合物としては、6個のリガンドを有しイリジウムを中心金属とする6配位錯体が、ハロゲン化銀乳剤中に均一に取り込ませるために好ましい。本発明で用いられるイリジウムの一つの好ましい態様として、C<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはIをリガンドとして有するIrを中心金属とする6配位錯体が好ましく、6個全てのリガンドがC<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体が更に好ましい。この場合、6配位錯体中にC<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはIが混在していてもよい。C<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはIをリガンドとして有するIrを中心金属とする6配位錯体は、臭化銀含有物に含まれることが、高照度露光で硬調な階調を得るために特に好ましい。

【0121】以下に、6個全てのリガンドがC<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体の具体例を挙げるが、本発明におけるイリジウムはこれらに限定されない。



【0122】本発明で用いられるイリジウムの異なる好ましい態様として、ハロゲンまたはアソニア以外のリガンドを少なくとも1個有するIrを中心金属とする6配位錯体が好ましく、H<sub>2</sub>O、OH、O、OCN、N(CN)<sub>2</sub>、チアゾール、置換チアゾール、チアジアゾール、置換チアジアゾール、チアトリアゾールまたは置換チアトリアゾールをリガンドとして有するIrを中心金属とする6配位錯体が好ましく、少なくとも1個のH<sub>2</sub>O、OH、O、OCN、N(CN)<sub>2</sub>、チアゾール、置換チアゾール、チアジアゾール、置換チアジアゾール、チアトリアゾールまたは置換チアトリアゾールをリガンドとして有するIrを中心金属とする6配位錯体が更に好ましい。更に、1個もしくは2個の5-メチルチアゾールをリガンドとして有り残りのリガンドがC<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体が最も好ましい。

【0123】以下に、少なくとも1個のH<sub>2</sub>O、OH、O、OCN、チアゾールまたは置換チアゾールをリガンドとして有り残りのリガンドがC<sub>1</sub>、B<sub>r</sub>またはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体の具体例を挙げるが、本発明におけるイリジウムはこれらに限定されない。



$[\text{Ir}(\text{OH})\text{Br}_5]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{OH})_2\text{Br}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{O})\text{Cl}_5]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{O})\text{Cl}_4\text{Br}]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{O})\text{Br}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{O})_2\text{Br}_3]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{OCN})\text{Cl}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{OCN})\text{Br}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{thiazole})\text{Cl}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{thiazole})_2\text{Cl}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{thiazole})\text{Br}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(\text{thiazole})_2\text{Br}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(5\text{-methylthiazole})\text{Cl}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(5\text{-methylthiazole})_2\text{Cl}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(5\text{-methylthiazole})\text{Br}_4]^+$   
 $[\text{Ir}(5\text{-methylthiazole})_2\text{Br}_4]^+$

【0125】本発明の課題は、6個全てのリガンドがC<sub>1</sub>、BrまたはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体、あるいはハロゲンまたはシアン以外のリガンドを少なくとも1個有するIrを中心金属とする6配位錯体の、いずれか一方を単独で使用することで好ましく達成される。しかしながら、本発明の効果を一層高めるためには、6個全てのリガンドがC<sub>1</sub>、BrまたはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体、およびハロゲンまたはシアン以外のリガンドを少なくとも1個有するIrを中心金属とする6配位錯体を併用することが好ましい。また更に、少なくとも1個のH<sub>2</sub>O、OH、O、O<sub>2</sub>、CN、N(CN)、チアゾール、置換チアゾール、チアジアゾール、置換チアジアゾール、チアトリアゾールまたは置換チアトリアゾールをリガンドとして有し残りのリガンドがC<sub>1</sub>、BrまたはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体の中から、2種類を併用して用いることが最も好ましい。

【0126】以上に挙げた金属錯体は陰イオンであり、陽イオンと塩を形成した時にはその対陽イオンとして水に溶解しやすいものが好ましい。具体的には、ナトリウムイオン、カリウムイオン、ルビウムイオン、セシウムイオンおよびリチウムイオン等のアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン、アルキルアンモニウムイオンが好ましい。これらの金属錯体は、水のほかに水と混合し得る適当な有機溶媒（例えば、アルコール類、エーテル類、グリコール類、ケトン類、エステル類、アミド類等）との混合溶媒に溶かして使うことができる。これらのイリジウム錯体は、粒子形成中に銀1モル当たり $1 \times 10^{-6}$ モル~ $1 \times 10^{-4}$ モル添加することが好ましく、 $1 \times 10^{-5}$ モル~ $1 \times 10^{-3}$ モル添加することが最も好ましい。

【0127】本発明において上記のイリジウム錯体は、ハロゲン化銀粒子形成時に反応溶液中に直接添加するか、ハロゲン化銀粒子を形成するためのハロゲン化物水

溶液中、あるいはそれ以外の溶液中に添加し、粒子形成反応溶液に添加することにより、ハロゲン化銀粒子内に組み込むのが好ましい。また、あらかじめイリジウム錯体を粒子内に組み込んだ微粒子で物理熟成してハロゲン化銀粒子に組み込むことも好ましい。さらにこれらの方法を組み合わせてハロゲン化銀粒子内へ含有させることもできる。

【0128】これらの錯体をハロゲン化銀粒子に組み込む場合、粒子内部に均一に存在させることも行われるが、特開平4-208936号、同2-125245号、同3-188437号各公報に開示されている様に、粒子表面層のみに存在させるとも好ましく、粒子内部のみに錯体を存在させ粒子表面には錯体を含有しない層を付加することも好ましい。また、米特許第5、252、451号および同第5、256、530号明細書に開示されているように、錯体を粒子内に組み込んだ微粒子で物理熟成して粒子表面相を改質することも好ましい。さらに、これらの方法を組み合わせて用いることができ、複数種の錯体を1つのハロゲン化銀粒子内に組み込んでもよい。上記の錯体を含有させる位置のハロゲン組成には特に制限はないが、6個全てのリガンドがC<sub>1</sub>、BrまたはIからなるIrを中心金属とする6配位錯体は、異化銀濃度極大部に含有させることが好ましい。

【0129】本発明においては、イリジウム以外に他の金属イオンをハロゲン化銀粒子の内部及び/または表面にドープすることができる。用いる金属イオンとしては遷移金属イオンが好ましく、なかでも、鉄、ルテニウム、オスミウム、鉛、カドミウム、または、亜鉛であることが好ましい。さらにこれらの金属イオンは配位子を伴い6配位八面体型錯体として用いることがより好ましい。無機化合物を配位子として用いる場合には、シアン化物イオン、ハロゲン化物イオン、チオシアノ、水酸化物イオン、過酸化物イオン、アジ化物イオン、亞硝酸イオン、水、アンモニア、ニトロソルイオン、または、チオニトロソルイオンを用いることが好ましく、上記の鉄、ルテニウム、オスミウム、鉛、カドミウム、または、亜鉛のいずれの金属イオンに配位させて用いることも好ましく、複数種の配位子を1つの錯体分子中に用いることも好ましい。また、配位子として有機化合物を用いることも出来、好ましい有機化合物としては主鎖の炭素数が5以下の鎖状化合物および/または5員環あるいは6員環の複素環化合物を挙げることが出来る。さらに好ましい有機化合物は分子内に窒素原子、リン原子、酸素原子、または、硫黄原子を金属への配位原子として有する化合物であり、特に好ましくはフラン、チオフェン、オキサゾール、インオキサゾール、チアゾール、イソチアゾール、イミダゾール、ピラゾール、トリアゾール、フラザン、ピラン、ピリジン、ピリダジン、ピリミジン、ピラジンであり、さらにこれらの化合物を基本骨

格とそれらに置換基を導入した化合物もまた好ましく。

【0130】金属イオンと配位子の組み合わせとして好ましくは、鉄イオン及びルテニウムイオンとシアノ化物イオンの組み合わせである。本発明においては、イリジウムとこれらの化合物を併用することが好ましい。これらの化合物においてシアノ化物イオンは、中心金属である鉄またはルテニウムへの配位数のうち過半数を占めることが好ましく、残りの配位部位はチオシアノ、アンモニア、水、ニトロシルイオン、ジメチルスルホキシド、ピリジン、ビラジン、または、4、4'-ビピリジンで占められることが好ましい。最も好ましくは中心金属の6つの配位部位が全てシアノ化物イオンで占められ、ヘキサシアノ鉄錯体またはヘキサシアノルテニウム錯体を形成することである。これらシアノ化物イオンを配位子とする錯体は、粒子形成中に1モル当たり $1 \times 10^{-4}$ モル～ $1 \times 10^{-3}$ モル添加することが好ましい。最も好ましくは中心金属の6つの配位部位が全てシアノ化物イオンで占められ、ヘキサシアノ鉄錯体またはヘキサシアノルテニウム錯体を形成することである。これらシアノ化物イオンを配位子とする錯体は、粒子形成中に1モル当たり $1 \times 10^{-4}$ モル～ $1 \times 10^{-3}$ モル添加することが好ましく、最も好ましくは中心金属の6つの配位部位が全てシアノ化物イオンで占められ、ヘキサシアノ鉄錯体またはヘキサシアノルテニウム錯体を形成することである。これらシアノ化物イオンを配位子とする錯体は、粒子形成中に1モル当たり $1 \times 10^{-4}$ モル～ $1 \times 10^{-3}$ モル添加することが好ましく、最も好ましくは中心金属の6つの配位部位が全てシアノ化物イオンで占められ、ヘキサシアノ鉄錯体またはヘキサシアノルテニウム錯体を形成することである。

【0131】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤の潜像の酸化電位は7.0mVよりも貴であることが好ましく、1.00mVよりも貴であることが更に好ましい。潜像の酸化電位が7.0mVよりも貴であるということは、潜像の耐酸性が比較的強いことを意味する。潜像の酸化電位は、フォトグラフィック・センシティヴィティ (Photographic Sensitivity, Oxford University Press, Tadaaki Tanii 1955, 103頁等の公知の資料に記載された方法で測定することができる。具体的には、ハロゲン化銀乳剤の塗布物に0.1秒の隙間露光を与え、現像前に様々な電位の酸化還元浴に浸漬して、潜像が漂白される電位を調べるものである。

【0132】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、通常化学増感を施される。化学増感法については、不安定硫化物の添加に代表される硫黄増感、金増感に代表される貴金属増感、あるいは還元増感等を単独もしくは併用して用いることができる。化学増感に用いられる化合物については、特開昭62-215272号の第18頁右下欄～第22頁右上欄に記載のものが好ましく用いられる。このうち、特に、金増感を施したものであることが好ましい。金増感を施すことにより、レーザー光等によって走査露光したときの写真性能の変動を更に小さくすることができるからである。

さくすることができるからである。

【0133】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤に金増感を施すには、種々の無機化合物や無機配位子を有する金(I)錯体及び有機配位子を有する金(I)化合物を利用することができる。無機化合物としては、例えば塩化金酸もしくはその塩、無機配位子を有する金(I)錯体としては、例えばジチオアシアン酸金化合物やジチオ硫酸金(I)カルウム等のジチオアシアン酸金化合物やジチオ硫酸金(I)カルウム等のジチオアシアン酸金化合物等の化合物を用いることができる。

【0134】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、コロイド状硫化金あるいは金の錯安定度定数 $\log \beta_s$ が2.1以上かつ3.5以下の金増感剤で金増感されていることが好ましい。コロイド状硫化金の製造方法はリサーチ・ディスクロージャー (Research Disclosure, 37154)、ソリッドステート イオニクス (Solid State Ionics) 第79巻、60～66頁、1995年刊、Compt. Rend. Hebd. Seances Acad. Sci. Sect. B第263巻、1328頁、1966年刊等に記載されている。ココイド状硫化金として様々なサイズのものを利用でき、粒径5.0nm以下のものも用いることができる。添加量は場合に応じて広範囲に変わり得るが、ハロゲン化銀1モルあたり金原子として $5 \times 10^{-7}$ ～ $5 \times 10^{-3}$ モル、好ましくは $5 \times 10^{-4}$ ～ $5 \times 10^{-3}$ モルである。本発明においては、金増感を更に他の増感法、例えば硫黄増感、セレン増感、タルタル増感、還元増感あるいは金化合物以外を用いた貴金属増感等と組み合わせてもよい。

【0135】以下に、金の錯安定度定数 $\log \beta_s$ が2.1以上かつ3.5以下の金増感剤について説明する。金の錯安定度定数 $\log \beta_s$ の測定は、コンプリヘンシブ・コオーディネーション・ケミストリー (Comprehensive Coordination Chemistry, 第5章、864頁、1987年)、エンサイクロペディア・オブ・エレクトロケミストリー・オブ・ザ・エレメンツ (Encyclopedia of Electrochemistry of The Elements, 第IV-3章、1975年)、ジャーナル・オブ・ザ・ロイヤル・ネザーランド・ケミカル・ソサイエティー (Journal of The Royal Netherlands Chemical Society, 101卷、164頁、1982年)、及び、それらの参考文献等に記載の測定方法を応用し、測定温度は2.5℃、pHはリン酸二水素カリウム/リン酸水素二ナトリウム緩衝液で6.0に調整し、イオン強度は0.1M (KBr) の条件下での金電位の値から $\log \beta_s$ の値を計算により求められる。本測定方法における、チオシアノイオンの $\log \beta_s$ の値は、2.0、5であり、文献 (コンプリヘンシブ・コオーディネーション・ケミストリー (Comprehensive Coordination Chemistry, 1987年、第5章、864頁、表2)) 記載の値、2.0と近い値が得られる。

【0136】本発明における金の錯安定度定数 $\log \beta_s$ が2.1以上かつ3.5以下の金増感剤は、好ましくは下

記の一般式(S)で表される。

一般式(S)  $\{L^1, (A_1), (L^2, \cdot Q_1)\}$ 。  
【0137】一般式(S)中、 $L^1$ および $L^2$ は、 $\log \beta$ の値が2でないし3.5の間に含まれる化合物を表す。好ましくは、2.2でないし3.1の間に含まれる化合物であり、より好ましくは2.4でないし2.8に含まれる化合物である。

【0138】 $L^1$ および $L^2$ は、例えば、ハログン化銀と反応して硫化銀を生成することができる不安定硫黄基を少なくとも1つ含有する化合物、ヒダントイン化合物、チオエーテル化合物、メソイオン化合物、-SR<sup>1</sup>基、ヘテロ環化物、ホスフイン化合物、アミノ酰導体、酰導体、チオアミノ基を表し、それらは、互いに同じであっても、異なっていてもよい。ここで、R<sup>1</sup>は、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、アシル基、カルバモイル基、チオカルバモイル基、または、スルホニル基を表す。Q<sub>1</sub>は化合物の電荷を中性にするのに必要な対アミオンまたは対カチオンを表し、xおよびzは各々独立に0~4の整数を表し、yおよびpは各々独立に1または2を表し、qは小数を含む0~1の値を表す。ただし、xとzがいずれも0であることはない。

【0139】一般式(S)で表される化合物として好ましくは、 $L^1$ および $L^2$ が、ハログン化銀と反応して硫化銀を生成することができる不安定硫黄基を少なくとも1つ含有する化合物、ヒダントイン化合物、チオエーテル化合物、メソイオン化合物、-SR<sup>1</sup>基、ヘテロ環化物、またはホスフイン化合物を表し、x、yおよびzがそれぞれ1を表す。

【0140】一般式(S)で表される化合物としてより好ましくは、 $L^1$ および $L^2$ が、ハログン化銀と反応して硫化銀を生成することができる不安定硫黄基を少なくとも1つ含有する化合物、メソイオン化合物、または-SR<sup>1</sup>基を表し、x、y、zおよびpがそれぞれ1を表す。

【0141】以下に、一般式(S)で表される金化合物について更に詳細に説明する。一般式(S)中、 $L^1$ および $L^2$ で表されるハログン化銀と反応して硫化銀を生成することができる不安定硫黄基を有する化合物としては、チオケトン類(例えば、チオ尿素類、チオアミド類、または、ローダニン類等)、チオホスフェート類、チオ硫酸類を表す。

【0142】ハログン化銀と反応して硫化銀を生成することができる不安定硫黄基を少なくとも1つ含有する化合物として好ましくは、チオケトン類(好ましくは、チオ尿素類、チオアミド類等)、チオ硫酸類を表す。

【0143】次に、一般式(S)中、 $L^1$ および $L^2$ で表されるヒダントイン化合物としては、例えば、無置換のヒダントイン、N-メチルヒダントイン等が挙げられ、チオエーテル化合物としては、チオ基を1~8個含有し、それらが置換もしくは無置換の直鎖もしくは分岐の

アルケレン基(例えばエチレン、トリエチレン等)、または、フェニレン基で連結された鎖状もしくは環状のチオエーテル(例えばビスヒドロキシエチルチオエーテル、3, 6-ジチア-1, 8-オクタジオール、1, 4, 8, 11-テトラチアシクロテトラデカニ等)等が挙げられ、メソイオン化合物としては、メソイオニック-3-メルカブト-1, 2, 4-トリアゾール類(例えば、メソイオニック-1, 4, 5-トリメチル-3-メルカブト-1, 2, 4-トリアゾール等)等が挙げられる。

【0144】次に、一般式(S)中、 $L^1$ および $L^2$ が-SR<sup>1</sup>基を表す場合、R<sup>1</sup>で表される脂肪族炭化水素基としては、炭素数1~30の置換もしくは無置換の直鎖もしくは分岐のアルキル基(例えばメチル、エチル、イソブロピル、n-ブロピル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペニル、n-ヘキシル、n-オクチル、t-オクチル、2-エチルヘキシル、1, 5-ジメチルヘキシル、n-デシル、n-ドデシル、n-テトラデシル、n-ヘキサデシル、ヒドロキシエチル、ヒドロキシプロピル、2, 3-ジヒドロキシプロピル、カルボキシメチル、カルボキシエチル、ナトリウムスルホエチル、ジエチルアミノエチル、ジエチルアミノブロピル、ブキソブロピル、エトキシエトキシエチル、n-ヘキシルオキシプロピル等)、炭素数3~18の置換もしくは無置換の環状アルキル基(例えばシクロプロピル、シクロベンチル、シクロヘキシル、シクロオクチル、アダマンチル、シクロドデシル等)、炭素数2~16のアルケニル基(例えば、アリル、2-ブテニル、3-ブチニル等)、炭素数2~10のアルキル基(例えば、プロパガリル、3-ブチニル等)、炭素数6~16のアルキル基(例えば、ベンジル等)等が挙げられ、アリール基としては、炭素数6~20の置換もしくは無置換のフェニル基およびナフチル基(例えば無置換フェニル、無置換ナフチル、3, 5-ジメチルフェニル、4-ブキシフェニル、4-ジメチルアミノフェニル、2-カルボキシフェニル等)等が挙げられ、置換もしくは無置換の含窒素ヘテロ5員環(例えば、イミダゾリル、1, 2, 4-トリアゾリル、テトラゾリル、オキサジアゾリル、チアジアゾリル、ベンゾイミダゾリル、ブリニル等)、置換もしくは無置換の含窒素ヘテロ6員環(例えば、ピリジル、ビペリジル、1, 3, 5-トリアジノ、4, 6-ジメルカブト-1, 3, 5-トリアジノ等)、フリル基、または、チエニル基等が挙げられ、アシル基としては例えばアセチル、ベンゾイル等が挙げられ、カルバモイル基としては例えばジメチルカルバモイル等が挙げられ、チオカルバモイル基としては例えばジエチルチオカルバモイル等が挙げられ、スルホニル基としては、炭素数1~10の置換もしくは無置換のアルキルスルホニル基(例えば、メンタンスルホニル、エタンスルホニル等)、炭素数6~16の置換もしくは無

置換のフェニルスルホニル基（例えば、フェニルスルホニル等）が挙げられる。

【0145】また、L'およびL<sup>2</sup>で表される-SR'基として好ましくは、R'がアリール基またはヘテロ環基であり、より好ましくはヘテロ環基であり、更に好ましくは5員または6員の含窒素ヘテロ環基であり、最も好ましくは、水溶性基（例えば、スルホ、カルボキシ、ヒドロキシ、アミノ等）が置換した含窒素ヘテロ環基である。

【0146】一般式（S）中、L'およびL<sup>2</sup>で表されるヘテロ環化合物としては、置換もしくは無置換の含窒素ヘテロ5員環類（例えば、ピロール類、イミダゾール類、ピラゾール類、1, 2, 3-トリアゾール類、1, 2, 4-トリアゾール類、テトラゾール類、オキサゾール類、イソオキサゾール類、イソチアゾール類、オキサジアゾール類、チアジアゾール類、ピロリジン類、ピロリジン類、イミダゾリジン類、イミダゾリジン類、ピラゾリジン類、ピラゾリジン類、ヒンダントイン類等）、および該5員環を含有するヘテロ環類（インドール類、イソインドール類、インドリジン類、インダゾール類、ベンゾイミダゾール類、ブリン類、ベンゾトリアゾール類、カルバゾール類、テラアザイデンン類、ベンゾチアゾール類、インドリジン類等）、置換もしくは無置換の含窒素ヘテロ6員環類（例えば、ピリジン類、ピラジン類、ピリミジン類、ピリダジン類、トリアジン類、チアジアジン類、ビペラジン類、ビペラジン類、モルホリジン類等）、および該6員環を含有するヘテロ環類（例えば、キノリジン類、イソキノリジン類、フタラジン類、ナフチリジン類、キノキサン類、キナゾリジン類、ブテリジン類、フェナチリジン類、アクリジン類、フェナントリジン類、フェナジン類等）、置換もしくは無置換のフラン類、置換もしくは無置換のオフエン類、ベンゾチアゾリウム類等が挙げられる。

【0147】L'およびL<sup>2</sup>で表されるヘテロ環化合物として好ましくは、不飽和の含窒素ヘテロ5員または6員環類、もしくは、それを含有するヘテロ環類であり、例えば、ピロール類、イミダゾール類、ピラゾール類、1, 2, 4-トリアゾール類、オキサジアゾール類、チアジアゾール類、イミダゾリジン類、インドール類、インドリジン類、インダゾール類、ベンゾイミダゾール類、ブリン類、ベンゾトリアゾール類、カルバゾール類、テラアザイデンン類、ベンゾチアゾール類、ピラジン類、ピリミジン類、ピリダジン類、トリアジン類、キノリジン類、イソキノリジン類、フタラジン類等が挙げられ、更には、当業界でカブリ防止剤として公知であるヘテロ環化合物（例えば、インダゾール類、ベンゾイミダゾール類、ベンゾトリアゾール類、テトラアザイデンン類等）が好ましい。

【0148】一般式（S）中、L'およびL<sup>2</sup>で表されるホスフィン化合物としては、炭素数1～30の脂肪族炭

化水素基、炭素数6～20のアリール基、ヘテロ環基（例えばピリジル等）、置換もしくは無置換のアミノ基（例えば、ジメチルアミノ等）、および/または、アルキルオキシ基（例えば、メチルオキシ、エチルオキシ等）が置換したホスフィン類を表し、好ましくは、炭素数1～10のアルキル基、もしくは、炭素数6～12のアリール基が置換したホスフィン類（例えば、トリフェニルホスフィン、トリエチルホスフィン等）等が挙げられる。

【0149】更に、上記、L'およびL<sup>2</sup>で表されるメソイオン化合物、-SR'基、および、ヘテロ環化合物には、ハロゲン化銀と反応して硫化銀を生成することができる不安定硫基（例えば、チオウレイド基等）が置換していることが好ましい。

【0150】また、上記一般式（S）中のL'、L<sup>2</sup>で表される化合物には、更に可能な限りの置換基を有してもよく、置換基としては例えは、ハロゲン原子（例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子等）、脂肪族炭化水素基（例えばメチル、エチル、イソプロピル、n-ブロブール、t-ブチル、n-オクチル、シクロヘキシル、シクロヘキシル等）、アルケニル基（例えはアリル、2-ブテニル、3-ブエンニル等）、アルキニル基（例えはブロガリル、3-ブエンニル等）、アラルキル基（例えはベンジル、フェニチル等）、アリール基（例えはフェニル、ナフチル、4-メチルフェニル等）、ヘテロ環基（例えはピリジル、フリル、イミダゾリル、ビペリジニル、モルホリル等）、アルキルオキシ基（例えはメトキシ、エトキシ、ブトキシ、2-エチルヘキシルオキシ、エトキシエトキシ、メトキシエトキシ等）、アリールオキシ基（例えはフェノキシ、2-ナフチルオキシ等）、アミノ基（例えは無置換アミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジプロピルアミノ、ジブチルアミノ、エチアルアミノ、ジベンジルアミノ、アニリノ等）、アシルアミノ基（例えはアセチルアミノ、ベンゾイルアミノ等）、ウレイド基（例えは無置換ウレイド、N-メチルウレイド、N-フェニルウレイド等）、チオウレイド基（例えは無置換チオウレイド、N-メチルチオウレイド、N-フェニルチオウレイド等）、セレノウレイド基（例えは無置換セレノウレイド等）、ホスフィンセレンニド基（ジフェニルホスフィンセレンニド等）、テルロウレイド基（例えは無置換テルロウレイド等）、ウレタン基（例えはメトキシカルボニルアミノ、フェノキシカルボニルアミノ等）、スルホニアミド基（例えはメチルスルホニアミド、フェニルスルホニアミド等）、スルファモイル基（例えは無置換スルファモイル基、N-ジメチルスルファモイル、N-フェニルスルファモイル等）、カルバモイル基（例えは無置換カルバモイル、N, N-ジエチルカルバモイル、N-フェニルカルバモイル等）、スルホニル基（例えはメタニスルホニル、p-トルエンスルホニル等）、スルフィニル基（例えばメ

チルスルフィニル、フェニルスルフィニル等)、アルキルオキシカルボニル基(例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル等)、アリールオキシカルボニル基(例えばフェノキシカルボニル等)、アシル基(例えばアセチル、ベンゾイル、ホルミル、ビパロイル等)、アシルオキシ基(例えばアセトキシ、ベンゾイルオキシ等)、リン酸アミド基(例えばN, N-ジエチルリン酸アミド等)、アルキルチオ基(例えばメチルチオ、エチルチオ等)、アリールチオ基(例えば、フェニルチオ等)、シアノ基、スルホ基、オキソスルホン酸基、スルファン酸基、カルボキシ基、ヒドロキシ基、メルカブト基、ホスホノ基、ニトロ基、スルフィノ基、アンモニオ基(例えばトリメチルアンモニオ等)、ホスホニオ基、ヒドラジノ基、チアゾリノ基、シリルオキシ基(t-ブチルジメチルシリルオキシ、t-ブチルジフェニルシリルオキシ)等が挙げられる。また置換基が二つ以上あるときは同じでも異なっていてもよい。

【0151】次に一般式(S)中の、Qおよびqについて説明する。一般式(S)中、Qで表される対アニオンとしては、ハロゲニウムイオン(例えばF<sup>-</sup>、Cl<sup>-</sup>、Br<sup>-</sup>、I<sup>-</sup>)、テトラフルオロボレートイオン(BrF<sub>4</sub><sup>-</sup>)、ヘキサフルオロホスフェートイオン(PF<sub>6</sub><sup>-</sup>)、硫酸イオン(SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>)、アリールスルホネートイオン(例えば、p-トルエンスルホネートイオン、ナフタレン-2, 5-ジスルホネートイオン等)、カルボキシイオン(例えば酢酸イオン、トリフロロ酢酸イオン、しゅう酸イオン、安息香酸イオン等)等が挙げら

れ、Qで表される対カチオンとしては、アルカリ金属イオン(例えば、リチウムイオン、ナトリウムイオン、カリウムイオン、ルビジウムイオン、セシウムイオン等)、アルカリ土類金属イオン(例えば、マグネシウムイオン、カルシウムイオン等)、置換もしくは無置換のアンモニウムイオン(例えば、無置換アンモニウムイオン、トリエチルアンモニウム、テトラメチルアンモニウム等)、置換もしくは無置換のビリジニウムイオン(例えば、無置換ビリジニウムイオン、4-フェニルビリジニウムイオン等)等、更に、プロトンが挙げられる。また、qは化合物の電荷を中性にする為のQの数であって、0~1の値を表し、その値は小数であってもよい。

【0152】Qで表される対アニオンとして好ましくは、ハロゲニウムイオン(例えばCl<sup>-</sup>、Br<sup>-</sup>)、テトラフルオロボレートイオン、ヘキサフルオロホスフェートイオン、硫酸イオンであり、Qで表される対カチオンとして好ましくは、アルカリ金属イオン(例えば、ナトリウムイオン、カリウムイオン、ルビジウムイオン、セシウムイオン等)、置換もしくは無置換のアンモニウムイオン(例えば、無置換アンモニウムイオン、トリエチルアンモニウム、テトラメチルアンモニウム等)、またはプロトンである。

【0153】以下に、L<sup>1</sup>またはL<sup>2</sup>で表される化合物の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されない。なお、括弧内の数値はlog β<sub>1</sub>値を示す。

【0154】

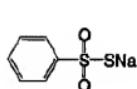
【化34】

(L-1)

71

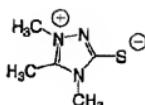
(L-5)

72



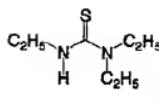
(22)

(L-2)



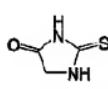
(26)

(L-6)



(24)

(L-3)



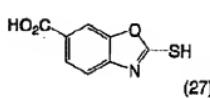
(27)

(L-7)

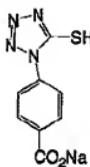


(25)

(L-4)

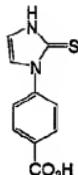


(27)



(25)

(L-8)

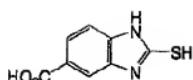


(27)

【0155】

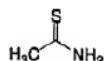
【化35】

(L-9)



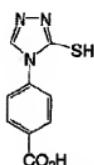
(27)

(L-13)



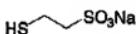
(28)

(L-10)



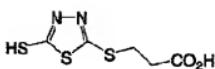
(27)

(L-14)



(28)

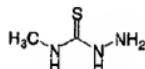
(L-11)



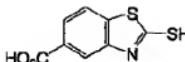
(27)

(L-12)

(L-16)

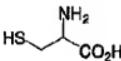


(28)

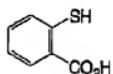


(27)

(L-17)



(29)



(30)

【0156】一般式 (S) で表される化合物は、公知の方法、例えば、インオーガニック・アンド・ニュークリア・ケミストリー・レターズ (INORG. NUCLE. CHEM. LETTERS VOL. 10, 641頁、1974年)、トランジション・メタル・ケミストリー (Transition Met. Chem. 1, 248頁、1976年)、アクタ・クリスタログラフィカ (Acta Cryst. B 32, 3321頁、1976年)、特開平8-69075号、特公昭45-8831

号、欧州特許915371A1号、特開平6-11788号、同6-501789号、同4-267249号、及び、同9-118685号等を参考にして合成できる。

【0157】次に、一般式 (S) で表される化合物の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されない。

【0158】

【化36】

(S-1)

75

(S-5)

76

(S-2)

(S-3)

(S-6)

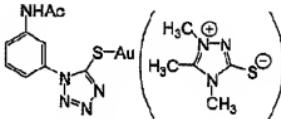
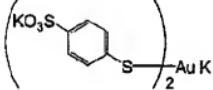
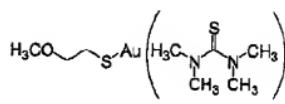
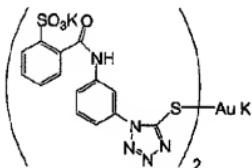
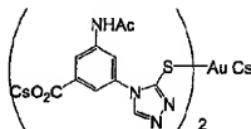
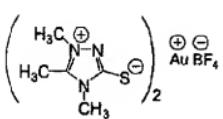
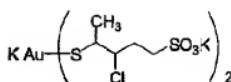
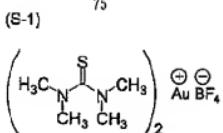
(S-4)

(S-7)

(S-8)

【0159】

【化37】

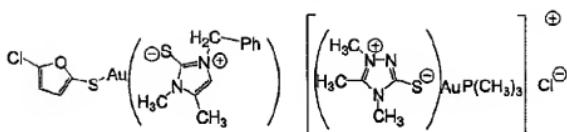


(S-9)

77

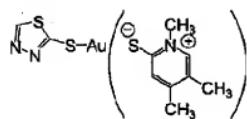
(S-13)

78



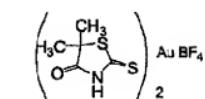
(S-10)

(S-14)



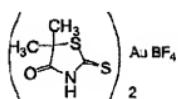
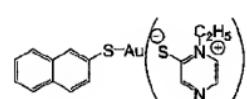
(S-11)

(S-15)



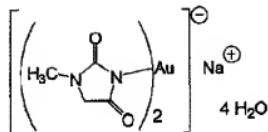
(S-12)

(S-16)

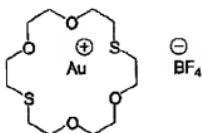


【0160】

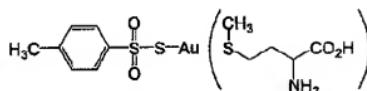
【化38】

79  
(S-17)

(S-18)



(S-19)



【0161】本発明における金増感剤は、通常、金増感剤を添加し、高溫（好ましくは、40℃以上）で乳剤を一定時間攪拌する事により行われる。金増感剤の添加量は、種々の条件により異なるが、目安としてはハロゲン化銀1モル当たり $1 \times 10^{-3}$ モル以上 $1 \times 10^{-1}$ モル以下が好ましい。

【0162】本発明において金増感剤としては、以上の化合物以外に、通常用いられる金化合物（例えば、塩化金酸塩、カリウムクロロオーレート、オーリックトリクロライド、カリウムオーリックチオシアネット、カリウムヨードオーレート、テトラシアノオーリックアシッド、アンモニウムオーロチオシアネット、ピリジルトリクロゴール等）を併用することができる。

【0163】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、金増感以外に他の化学増感を併用することができる。併用しうる化学増感法としては、硫黄増感、セレン増感、テルル増感、金以外の貴金属増感、あるいは還元増感等を用いることができる。化学増感に用いられる化合物については、特開昭62-215272号の第18頁右下欄～第22頁右欄に記載のものが好ましく用いられる。

【0164】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤には、感光材料の製造工程、保存中あるいは写真処理中のかぶりを防止する、あるいは写真性能を安定化させる目的で種々の化合物あるいはそれ等の前駆体を添加することができます。これらの化合物の具体例は、特開昭62-2

2 1 5 2 7 2 号公報明細書の第39頁～第72頁に記載のものが好ましく用いられる。更にE P 0 4 4 7 6 4 7号に記載された5-アリールアミノ-1, 2, 3, 4-チアトリアゾール化合物（該アリール残基には少なくとも一つの電子吸引性基を持つ）も好ましく用いられる。

【0165】また、本発明において、ハロゲン化銀乳剤の保存性を高めるため、特開平11-109576号公報に記載のヒドロキサム酸誘導体、特開平11-327094号公報に記載のカルボニル基に隣接して、両端がアミノ基もしくはヒドロキル基が置換した二重結合を有する環状ケトン類（特に一般式（S-1）で表されるもので、段落番号0036～0071は本明細書に取り込むことができる）、特開平11-143011号公報に記載のスルホ基置換のカテコールやハイドロキノン類（例えば、4, 5-ジヒドロキシ-1, 3-ベンゼンジスルホン酸、2, 5-ジヒドロキシー-1, 4-ベンゼンジスルホン酸、3, 4-ジヒドロキシベンゼンスルホン酸、2, 5-ジヒドロキシベンゼンスルホン酸、3, 4, 5-トリヒドロキシベンゼンスルホン酸及びこれらの塩など）、米国特許第5, 556, 741号明細書の一般式（A）で表されるヒドロキシルアミン類（米国特許第5, 556, 741号の第4欄の第56行～第11欄の第22行の記載は本発明においても好ましく適用され、本明細書の一部として取り込まれる）、特開平11-102045号公報の一般式（I）～（III）で表される水溶性還元剤

は本発明においても好ましく使用される。

【0166】また、本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤には、所望の光波長域に感光性を示す、いわゆる分光感度を付与する目的で、分光増感色素を含有させることができる。青、緑、赤領域の分光増感に用いられる分光増感色素としては例えば、F. M. Harmer著 *Heterocyclic compounds-Cyanine dyes and related compounds* (John Wiley & Sons [New York, London]社刊 1964年)に記載されているものを挙げることができる。具体的な化合物の例ならびに分光増感法は、前出の特開昭62-215272号公報の第22頁右上欄～第38頁に記載のものが好ましく用いられる。また、特に塩化銀含有率の高いハロゲン化銀乳剤粒子の赤感光性分光増感色素としては特開平3-123340号公報に記載された分光増感色素が安定性、吸着の強さ、露光の温度依存性等の観点から非常に好ましい。

【0167】これらの中の分光増感色素の添加量は場合に応じて広範囲にわたり、ハロゲン化銀1モル当たり、 $0.5 \times 10^{-4}$ モル～ $1.0 \times 10^{-2}$ モルの範囲が好ましい。更に好ましくは、 $1.0 \times 10^{-4}$ モル～ $5.0 \times 10^{-3}$ モルの範囲である。

【0168】次に、本発明のハロゲン化銀写真感光材料について説明する。上述したハロゲン化銀乳剤が好ましく用いられるハロゲン化銀カラー写真感光材料（以下、単に「感光材料」という場合がある）は、支持体上に、イエロー色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層と、マゼンタ色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層と、シアン色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層とをそれぞれ少なくとも一層有するハロゲン化銀カラー写真感光材料において、前記ハロゲン化銀乳剤層のうち少なくとも一層は、上述のハロゲン化銀乳剤を含有することを特徴とする。本発明において、前記イエロー色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層はイエロー発色層として、前記マゼンタ色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層はマゼンタ発色層として、及び前記シアン色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層はシアン発色層として機能する。該イエロー発色層、マゼンタ発色層及びシアン発色層に各々含有されるハロゲン化銀乳剤は、相互に異なる波長領域の光（例えば、青色領域、緑色領域及び赤色領域の光）に対して、感光性を有しているのが好ましい。

【0169】本発明の感光材料は、前記イエロー発色層、マゼンタ発色層及びシアン発色層以外にも、所望により後述する親水性コロイド層、アンチハレーション層、中間層及び着色層を有してよい。

【0170】本発明の感光材料には、從来公知の写真用素材や添加剤を使用できる。例えば写真用支持体としては、透過型支持体や反射型支持体を用いることができる。透過型支持体としては、セルコースナイトレーフィルムやポリエチレンテレフタレートなどの透明フィル

ム、更には2, 6-ナフタレンジカルボン酸（NDC A）とエチレングリコール（E G）とのポリエチレン、NDC Aとテレフタル酸とE Gとのポリエチレン等に磁性層などの情報記録層を設けたものが好ましく用いられる。本発明においては反射支持体（反射型支持体）が好ましく、反射型支持体としては特に複数のポリエチレン層やポリエチレン層でラミネートされ、このような耐水性樹脂層（ラミネート層）の少なくとも一層に酸化チタン等の白色顔料を含有する反射支持体が好ましい。

【0171】本発明においてさらに好ましい反射支持体としては、ハロゲン化銀乳剤層を設ける側の紙基体上に微小空孔を有するポリオレフィン層を有しているものが挙げられる。ポリオレフィン層は多層から成っていてもよく、その場合、好ましくはハロゲン化銀乳剤層のゼラチン層に隣接するポリオレフィン層は微小空孔を有さず（例えばポリプロピレン、ポリエチレン）、紙基体上に近い側に微小空孔を有するポリオレフィン（例えばポリプロピレン、ポリエチレン）から成るものがより好ましい。紙基体及び写真構成層の間に位置するこれら多層もしくは一層のポリオレフィン層の密度は0.40～1.0 g/mlであることが好ましく、0.50～0.70 g/mlがより好ましい。また、紙基体及び写真構成層の間に位置するこれら多層もしくは一層のポリオレフィン層の厚さは1.0～100 μmが好ましく、1.5～7.0 μmがさらに好ましい。また、ポリオレフィン層と紙基体の厚さの比は0.05～0.2が好ましく、0.1～0.15がさらに好ましい。

【0172】また、上記紙基体の写真構成層とは逆側（裏面）にポリオレフィン層を設けることも、反射支持体の剛性を高める点から好ましく、この場合、裏面のポリオレフィン層は表面が艶消しされたポリエチレン又はポリプロピレンが好ましく、ポリプロピレンがより好ましい。裏面のポリオレフィン層は5～50 μmが好ましく、1.0～3.0 μmがより好ましく、さらに密度が0.7～1.1 g/mlであることが好ましい。本発明における反射支持体において、紙基体上に設けるポリオレフィン層に関する好ましい態様については、特開平10-333277号、同10-333278号、同11-52513号、同11-65024号、E P 0 8 0 0 6 5号、及びE P 0 8 0 0 6 6号に記載されている例が挙げられる。

【0173】更に前記の耐水性樹脂層中には蛍光増白剤を含有するのが好ましい。また、前記蛍光増白剤を分散含有する親水性コロイド層を、別途形成してもよい。前記蛍光増白剤として、好ましくは、ベンゾオキサゾール系、クマリン系、ピラグリン系を用いることができるが、更に好ましくは、ベンゾオキサゾールナフタレン系及びベンゾオキサゾールスチルベン系の蛍光増白剤である。使用量は、特に限定されていないが、好ましくは1～1.0 0 mg/m<sup>2</sup>である。耐水性樹脂に混合する場合の混合

比は、好ましくは樹脂に対して0.0005~3質量%であり、更に好ましくは0.001~0.5質量%である。

【0174】反射型支持体としては、透過型支持体、又は上記のような反射型支持体上に、白色顔料を含有する親水性コロイド層を塗設したものでもよい。また、反射型支持体は、鏡面反射性又は第2種拡散反射性の金属表面をもつ支持体であってもよい。

【0175】また、本発明の感光材料に用いられる支持体としては、ディスプレイ用に白色ポリエチル系支持体又は白色顔料を含む層がハロゲン化銀乳剤層を有する側の支持体上に設けられた支持体を用いてもよい。更に鮮銳性を改良するためには、アーチハレーション層を支持体のハロゲン化銀乳剤層塗布側又は裏面に塗設するのが好ましい。特に反射光でも透過光でもディスプレイが観賞できるように、支持体の透過濃度を0.35~0.8の範囲に設定するのが好ましい。

【0176】本発明の感光材料には、画像のシャープネス等を向上させる目的で親水性コロイド層に、欧州特許EPO 337,490 A2号の第27~76頁に記載の、処理により脱色可能な染料（なかでもオキソノール系染料）を感光材料の6.80 nmに於ける光学反射濃度が0.70以上になるように添加したり、支持体の耐水性樹脂層中に2~4個のアルコール類（例えはトリメチロールエタン）等で表面処理された酸化チタンを1.2質量%以上（より好ましくは1.4質量%以上）含有させるのが好ましい。

【0177】本発明の感光材料には、イラジエーションやハーショーンを防止したり、セーフライト安全性等を向上させる目的で親水性コロイド層に、欧州特許EPO 337490 A2号明細書の第27~76頁に記載の、処理により脱色可能な染料（中でもオキソノール染料、シアニン染料）を添加することが好ましい。さらに、欧州特許EPO 819977号明細書に記載の染料も本発明に好ましく添加される。これらの水溶性染料の中には使用量を増やすと色分離やセーフライト安全性を悪化するものもある。色分離を悪化させないで使用できる染料としては、特開平5-127324号、同5-127325号、同5-216185号に記載された水溶性染料が好ましい。

【0178】本発明においては、水溶性染料の代わり、あるいは水溶性染料と併用しての処理で脱色可能な着色層が用いられる。用いられる処理で脱色可能な着色層は、乳剤層に直に接してもよく、ゼラチンやハイドロキノンなどの処理混色防止剤を含む中間層を介して接するように配置されてもよい。この着色層は、着色された色と同種の原色に発色する乳剤層の下層（支持体側）に設置されることが好ましい。各原色毎に対応する着色層を全て個々に設置することも、このうち一部のみを任意に選んで設置することも可能である。また複数

の原色毎に対応する着色を行った着色層を設置することも可能である。着色層の光学反射濃度は、露光に使用する波長域（通常のプリンター露光においては400 nm~700 nmの可視光領域、走査露光の場合には使用する走査露光波長の波長）において最も光学濃度が高い波長における光学濃度値が0.2以上3.0以下であることが好ましい。さらに好ましくは0.5以上2.5以下、特に0.8以上2.0以下が好ましい。

【0179】着色層を形成するために、従来公知の方法が適用できる。例えば、特開平2-282244号3頁右上欄~8頁に記載された染料や、特開平3-7931号3頁右上欄~11頁左下欄に記載された染料のように固体微粒子分散体の状態で親水性コロイド層に含有させる方法、アミオン性色素をカチオンポリマーに媒染する方法、色素をハロゲン化銀等の微粒子に吸着させて層中に固定する方法、特開平1-239544号に記載されているようなコロイド銀を使用する方法などである。色素の微粉末を固体状で分散する方法としては、例えば、少なくともpH 6以下では実質的に水不溶性であるが、少なくともpH 8以上では実質的に水溶性である微粉末染料を含有させる方法が特開平2-308244号の第4~13頁に記載されている。また、例えば、アミオン性色素をカチオンポリマーに媒染する方法としては、特開平2-84637号の第18~26頁に記載されている。光吸収剤としてのコロイド銀の調製法については米国特許第2,688,601号、同3,459,563号に示されている。これらの方のなかで微粉末染料を含有させる方法、コロイド銀を使用する方法などが好ましい。

【0180】本発明のハロゲン化銀写真感光材料は、カラーネガフィルム、カラーポジフィルム、カラー反転フィルム、カラー反転印画紙、カラー印画紙等に用いられるが、中でもカラー印画紙として用いるのが好ましい。本発明をカラー印画紙に適用する場合は、イエロー発色性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色性ハロゲン化銀乳剤層及びシアノ発色性ハロゲン化銀乳剤層をそれぞれ少なくとも1層ずつしてなることが好ましく、一般には、これらのハロゲン化銀乳剤層は支持体から近い順にイエロー発色性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色性ハロゲン化銀乳剤層、シアノ発色性ハロゲン化銀乳剤層である。

【0181】しかしながら、これとは異なった層構成を取っても構わない。本発明の感光材料において、イエローカラー含有するハロゲン化銀乳剤層は支持体上のいずれの位置に配置されても構わないが、該イエローカラー含有層にハロゲン化銀平板粒子を含有する場合は、マゼンタカラー含有ハロゲン化銀乳剤層又はシアノカラー含有ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層よりも支持体から離れた位置に塗設されていることが好ましい。また、発色現像促進、脱銀促進、増感色素による

残色の低減の観点からは、イエローカラー含有ハロゲン化銀乳剤層は他のハロゲン化銀乳剤層より、支持体から最も離れた位置に塗設されていることが好ましい。更に、B1i×退色の低減の観点からはシアンカーブー含有ハロゲン化銀乳剤層は他のハロゲン化銀乳剤層の中央の層が好ましく、光退色の低減の観点からはシアンカーブー含有ハロゲン化銀乳剤層は最下層が好ましい。また、イエロー、マゼンタ及びシアンのそれぞれの発色性層は2層又は3層からなってもよい。例えば、特開平4-75055号、同9-114035号、同10-246940号、米国特許第5,576,159号等に記載のように、ハロゲン化銀乳剤を含有しないカーブー層をハロゲン化銀乳剤層に隣接して設け、発色層とすることも好ましい。

【0182】本発明において適用されるハロゲン化銀乳剤やその他の素材（添加剤など）及び写真構成層（層配置など）、並びにこの写真材料を処理するために適用される処理法や処理用添加剤としては、特開昭62-215272号、特開平2-33144号、欧州特許EP0,355,660A2号に記載されているもの、特に20  
20  
欧州特許EP0,355,660A2号に記載されてい

るもののが好ましく用いられる。更には、特開平5-34889号、同4-359249号、同4-313753号、同4-270344号、同5-66527号、同4-34548号、同4-145433号、同2-854号、同1-158431号、同2-90145号、同3-194539号、同2-93641号、欧州特許公開第0520457A2号等に記載のハロゲン化銀カーラー写真感光材料やその処理方法も好ましい。

【0183】特に、本発明においては、前記の反射型支持体やハロゲン化銀乳剤、更にはハロゲン化銀粒子中ドープされる貴金属イオン種、ハロゲン化銀乳剤の保存安定剤又はカブリ防止剤、化学増感法（堆感剤）、分光増感法（分光増感剤）、シアン、マゼンタ、イエロー、カーブー及びその乳化分散法、色像保存性改良剤（ステイン防止剤や褪色防止剤）、染料（着色層）、セラチン種、感光材料の層構成や感光材料の被覆pHなどについては、下記表1に示す公報の各箇所に記載のものが特に好ましく適用できる。

【0184】

【表1】

登録	特開平7-104448号	特開平7-77775号	特開平7-301895号
反射型支持体	第7樋12行目～ 12樋19行目	第35樋43行目～ 44樋1行目	第6樋40行目～ 8樋26行目
ルイジン化粧乳剤	第72樋29行目～ 24樋18行目	第44樋36行目～ 45樋29行目	第77樋30行目～ 80樋47行目
異種金属イオン種	第74樋19行目～ 同樋44行目	第48樋30行目～ 47樋5行目	第60樋32行目～ 61樋6行目
保存安定剤または ガリ防歯剤	第75樋9行目～ 同樋18行目	第47樋20行目～ 同樋29行目	第18樋1行目～ 31樋7行目 (特にアルミニウム 化合物)
化学増感法 (化学増感法)	第71樋45行目～ 75樋6行目	第47樋7行目～ 同樋17行目	第81樋4行目～ 同樋17行目
分光増感法 (分光増感法)	第75樋19行目～ 76樋46行目	第47樋30行目～ 49樋6行目	第16樋21行目～ 62樋3行目
シアンカブラー	第12樋26行目～ 59樋45行目	第62樋50行目～ 第63樋15行目	第64樋42行目～ 89樋17行目
イエローカブラー	第87樋40行目～ 88樋3行目	第63樋7行目～ 同樋30行目	第59樋7行目～ 同樋30行目
マジンカブラー	第28樋4行目～ 同樋18行目	第63樋3行目～ 64樋11行目	第16樋47行目～ 77樋44行目と 第88樋20行目～ 同樋48行目
カブラーの乳化分散 法	第71樋39行目～ 72樋11行目	第61樋36行目～ 同樋49行目	第73樋6行目～ 同樋4行目
色素保存性改良剤 (アゼン防止剤)	第35樋56行目～ 70樋5行目	第61樋50行目～ 82樋49行目	第74樋40行目～ 88樋44行目
焼色防止剤	第70樋16行目～ 71樋27行目		
歯料(着色剤)	第77樋42行目～ 78樋41行目	第17樋42行目～ 19樋42行目と 第50樋33行目～ 51樋14行目	第9樋27行目～ 18樋10行目
ゼラチン	第78樋42行目～ 同樋48行目	第51樋15行目～ 同樋20行目	第83樋13行目～ 同樋19行目
感材の難構成	第39樋11行目～ 同樋26行目	第44樋2行目～ 同樋36行目	第11樋38行目～ 32樋33行目
感材の被膜pH	第72樋12行目～ 同樋28行目		
走査露光	第70樋4行目～ 71樋4行目	第49樋7行目～ 50樋2行目	第42樋49行目～ 85樋12行目
脱媒液中の保護剤	第88樋19行目～ 95樋22行目		

【0185】本発明において用いられるシア、マゼンタ及びイエローカブラーとしては、その他、特開昭62-2-215272号の第91頁右上欄4行目～121頁左上欄6行目、特開平2-33144号の第3頁右上欄14行目～18頁左上欄末行目と第30頁右上欄6行目～35頁右下欄11行目やEP03555、660A2号の第4頁15行目～27行目、5頁30行目～28頁末行目、45頁29行目～31行目、47頁23行目～63頁50行目に記載のカブラーも有用である。また、本発明は国際公報WO98/33760号の一般式(I)及び(II)、特開平10-221825号の一般式(D)で表される化合物を添加してもよく、好みしい。

【0186】本発明に使用可能なシアン色素形成カブラー(単に、「シアンカブラー」という場合がある)としては、ビロトアゾール系カブラーが好ましく用いられ、特開平5-313324号の一般式(I)又は(Ii)で表されるカブラー及び特開平6-347960号の一般式(I)で表されるカブラー並びにこれらの公報に記載されている例示カブラーが特に好みしい。また、

フェノール系、ナフトール系のシアンカブラーも好みしく、例えば、特開平10-3333297号に記載の一般式(ADF)で表されるシアンカブラーが好みしい。上記以外のシアンカブラーとしては、欧洲特許EP0488248号明細書及びEP0491197A1号明細書に記載のビロアゾール型シアンカブラー、米国特許第5,888,716号に記載の2,5-ジアシルアミノフェノールカブラー、米国特許第4,873,183号、同第4,916,051号に記載の6位に電子吸引性基、水素結合基を有するビラゾロアゾール型シアンカブラー、特に、特開平8-171185号、同8-31360号、同8-339060号に記載の6位にカルバモイル基を有するビラゾロアゾール型シアンカブラーも好みしい。

【0187】また、特開平2-33144号公報に記載のジフェニルイミダゾール系シアンカブラーの他に、欧洲特許EP0333185A2号明細書に記載の3-ヒドロキシビリジン系シアンカブラー(なかでも具体例として列挙されたカブラー(42)の4当量カブラーに塩

素離脱基をもたせて2量化したものや、カブラー

(6) や (9) が特に好ましい) や特開昭64-32260号公報に記載された環状活性メチレン系シアンカブラー (なかでも具体例として列挙されたカブラー例3、8、34が特に好ましい)、欧洲特許EP0456226A1号明細書に記載のビロロビラゾール型シアンカブラー、欧洲特許EP0484909号に記載のビロロイミダゾール型シアンカブラーを使用することもできる。

【0188】尚、これらのシアンカブラーのうち、特開平1-1-282138号公報に記載の一般式(I)で表されるビロロビラゾール系シアンカブラーが特に好ましく、該特許の段落番号0012~0059の記載は例示シアンカブラー(1)~(47)を含め、本発明にそのまま適用され、本明細書の一部として好ましく取り込まれる。

【0189】本発明に用いられるマゼンタ色素形成カブラー (単に、「マゼンタカブラー」という場合がある)としては、前記の表の公知文献に記載されたような5-ビラソロン系マゼンタカブラーやビラソロアゾール系マゼンタカブラーが用いられるが、中でも色相や画像安定性、発色性等の点で特開昭61-165245号に記載されたような2級又は3級アルキル基がビラソロアゾリゾール環の2、3又は6位に直結したビラソロアゾリゾールカブラー、特開昭61-165246号に記載されたような分子内にスルホンアミド基を含んだビロロビラゾールカブラー、特開昭61-147254号に記載されたようなアルコキシフェニルスルホンアミドバスト基を持つビラソロアゾールカブラーや欧洲特許第226,849A号や同第2,94,785A号に記載されたような6位にアルコキシ基やアリールオキシ基をもつビラソロアゾールカブラーの使用が好ましい。特に、マゼンタカブラーとしては特開平8-122984号に記載の一般式(M-I)で表されるビラソロアゾールカブラーが好ましく、該公報の段落番号0009~0026はそのまま本発明に適用され、本明細書の一部として取り込まれる。これに加えて、欧洲特許第854384号、同第84640号に記載の3位と6位の両方に立体障害基を有するビラソロアゾールカブラーも好ましく用いられる。

【0190】また、本発明に用いられる一般式(I)または(Ii)で表される化合物は単独で用いても併用してもよく、併用してもよいイエロー色素形成カブラー (単に、「イエローカブラー」という場合がある)としては、前記表中に記載の化合物の他に、欧洲特許EP0447969A1号明細書に記載のアシル基に3~5員の環状構造を有するアシルアセトアミド型イエローカブラー、欧洲特許EP0482552A1号明細書に記載の環状構造を有するマロンジアニド型イエローカブラー、欧洲公開特許第953870A1号、同第953871A1号、同第953872A1号、同第95387

3A1号、同第953874A1号、同第953875A1号等に記載のビロール-2又は3-イルもしくはイソドール-2又は3-イルカルボニル構造アニリド系カブラー、米国特許第5,118,599号明細書に記載されたジオキサン構造を有するアシルアセトアミド型イエローカブラーが好ましく用いられる。その中でも、アシル基が1-アルキルシクロプロパン-1-カルボニル基であるアシルアセトアミド型イエローカブラー、アリドの一方がインドリン環を構成するマロンジアニリド型イエローカブラーとの併用が特に好ましい。

【0191】本発明に使用するカブラーは、前出表中記載の高沸点有機溶媒の存在下で (又は不存在下) ローダブルテックスポリマー (例えば米国特許第4,203,716号) に含浸させて、又は水不溶性かつ有機溶媒可溶性のポリマーとともに溶かして親水性コロイド水溶液に乳化分散させることができ。好ましく用いることのできる水不溶性かつ有機溶媒可溶性のポリマーは、米国特許第4,857,449号明細書の第7欄より15欄及び国際公開WO88/00723号明細書の第12頁~30頁に記載の単独重合体又は共重合体が挙げられる。より好ましくはメタクリレート系あるいはアクリルアミド系ポリマー、特にアクリルアミド系ポリマーの使用が色像安定性等の上で好ましい。

【0192】本発明においては公知の混色防止剤を用いることができるが、その中でも以下に挙げる公報に記載のものが好ましい。例えば、特開平5-33350号に記載の高分子量のレドックス化合物、国際公開WO98/33760号、米国特許第4,923,787号等に記載のフェニドンやヒドラジン系化合物、特開平5-249637号、同10-282615号及び独国特許第196929142A1号等に記載のホウカイトカブラーを用いることができる。また、特に混像液のpHを上げ、現像の迅速化を行なう場合には独国特許第19618786A1号、同第19806846A1号、欧洲特許第839623A1号、同第842975A1号及び独国特許第2760460A1号等に記載のレドックス化合物を用いることも好ましい。

【0193】本発明においては紫外線吸収剤としてモル吸光係数の高いトリアジン骨核を有する化合物を用いることができる。これらは、感光性層又は、及び非感光性に好ましく添加される。例えば、特開昭4-3335号、同55-152776号、特開平5-197074号、同5-232630号、同5-307232号、同6-211813号、同8-53427号、同8-234364号、同8-239368号、同9-31067号、同10-115898号、同10-147577号、同10-182621号、独国特許第19739797A号、欧洲特許第7118044号及び特表平8-501291号等に記載されている化合物を使用で

きる。

【0194】本発明の感光材料に用いることのできる結合剤又は保護コロイドとしては、ゼラチンを用いることが有利であるが、それ以外の親水性コロイドを単独であるいはゼラチンとともに用いることができる。好ましいゼラチンとしては、鉄、錫、亜鉛、マンガン等の不純物として含有される重金属は、好ましくは5 ppm以下、更に好ましくは3 ppm以下である。また、感光材料中に含まれるカルシウム量は、好ましくは20 mg/m<sup>2</sup>以下、更に好ましくは10 mg/m<sup>2</sup>以下、最も好ましくは5 mg/m<sup>2</sup>以下である。

【0195】本発明においては、親水性コロイド層中に繁殖して画像を劣化させる各種の黴や細菌を防ぐために、特開昭63-271247号公報に記載ののような防菌・防黴剤を添加するのが好ましい。さらに、感光材料の被膜pHは4.0~7.0が好ましく、より好ましくは4.0~6.5である。

【0196】本発明においては、感光材料の塗布安定性向上、静電気防止、電荷調整等の点から界面活性剤を感光材料に添加することができる。界面活性剤としてはアニオニン系界面活性剤、カチオン系界面活性剤、ベタイン系界面活性剤、ノニオン系界面活性剤があり、例えば特開平5-333492号に記載のものが挙げられる。本発明に用いる界面活性剤としてはフッ素原子含有の界面活性剤が好ましい。特に、フッ素原子含有界面活性剤を好ましく用いることができる。これらのフッ素原子含有界面活性剤は単独で用いても、從来公知の他の界面活性剤と併用しても構わないが、好ましくは從来公知の他の界面活性剤との併用である。これらの界面活性剤の感光材料への添加量は特に規定されるものではないが、一般的には、 $1 \times 10^{-2} \sim 1 \text{ g/m}^2$ 、好ましくは $1 \times 10^{-4} \sim 1 \times 10^{-3} \text{ g/m}^2$ 、更に好ましくは $1 \times 10^{-3} \sim 1 \times 10^{-2} \text{ g/m}^2$ である。

【0197】本発明の感光材料は、画像情報を応じて光を照射される露光工程と、前記光照射された感光材料を現像する現像工程により、画像を形成することができる。本発明の感光材料は、通常のガラブリントーを用いたプリントシステムに使用される以外に、陰極線(CRT)を用いた走査露光方式にも適している。陰極線管露光装置は、レーザーを用いた装置に比べて、簡便でかつコンパクトであり、低コストになる。また、光軸や色の調整も容易である。画像露光に用いる陰極線管には、必要に応じてスペクトル領域に発光を示す各種発光体が用いられる。例えば赤色発光体、緑色発光体、青色発光体のいずれか1種、あるいは2種以上が混合されて用いられる。スペクトル領域は、上記の赤、緑、青に限定されず、黄色、橙色、紫色あるいは赤外領域に発光する露光体も用いられる。特に、これらの発光体を混合して白色に発光する陰極線管がしばしば用いられる。

【0198】感光材料が異なる分光感度分布を有する複

数の感光性層を持ち、陰極性管は複数のスペクトル領域の発光を示す露光体を有する場合には、複数の色を一度に露光、即ち陰極線管に複数の色の画像信号を入力して管面から発光させてもよい。各色ごとの画像信号を順次入力して各色の発光を順次行わせ、その色以外の色をカットするフィルムを通して露光する方法(面順次露光)を探ってもよく、一般には、面順次露光の方が、高解像度の陰極線管を用いることができるため、高画質化のためには好ましい。

【0199】本発明の感光材料は、ガスレーザー、発光ダイオード、半導体レーザー、半導体レーザーあるいは半導体レーザーを励起光源に用いた固体レーザーと非線形光学結晶を組合せた第二高調波発光光源(SHG)等の単色高密度光を用いたデジタル走査露光方式が好ましく使用される。システムをコンパクトで、安価なものにするために半導体レーザー、半導体レーザーあるいは固体レーザーと非線形光学結晶を組合せた第二高調波発光光源(SHG)を使用することが好ましい。特にコンパクトで、安価、更に寿命が長く安定性が高い装置を設計するためには半導体レーザーの使用が好ましく、露光光源の少なくとも一つは半導体レーザーを使用することが好ましい。

【0200】このような走査露光光源を使用する場合、本発明の感光材料の分光感度極大波長は、使用する走査露光用光源の波長により任意に設定することができる。半導体レーザーを励起光源に用いた固体レーザーあるいは半導体レーザーと非線形光学結晶を組合せ得られるSHG光源では、レーザーの発振波長を半分にできるので、青色光、緑色光が得られる。従って、感光材料の分光感度極大は通常の青、緑、赤の3つの波長領域に持たせることができる。このような走査露光における露光時間は、画素密度を400 dpiとした場合の画素サイズを露光する時間として定義すると、好ましい露光時間としては $10^{-4}$ 秒以下、更に好ましくは $10^{-3}$ 秒以下である。

【0201】本発明のハロゲン化銀カラー写真感光材料は、以下の公知資料に記載の露光、現像システムと組み合わせることで好ましく用いることができる。前記現像システムとしては、特開平10-333253号に記載の自動プリント並びに現像システム、特開2000-10206に記載の感光材料搬送装置、特開平11-215312号に記載の画像読み取装置を含む記録システム、特開平11-88619号並びに特開平10-202950号に記載のカラー画像記録方式からなる露光システム、特開平10-210206号に記載の遠隔診断方式を含むデジタルフォトプリントシステム、及び特開平10-159187号に記載の画像記録装置を含むフォトプリントシステムが挙げられる。

【0202】本発明に適用できる好ましい走査露光方式については、前記の表に掲示した公報に詳しく述べられ

ている。

【0203】本発明の感光材料をプリンター露光する際、米国特許第4,880,726号に記載のバンドストップフィルターを用いることが好ましい。これによって光混色が取り除かれ、色再現性が著しく向上する。本発明においては、欧州特許EP0789270A1号や同EP0789480A1号に記載のように、画像情報を付与する前に、すみ、黄色のマイクロドットパターンを前露光し、複数塗剤を施しても構わない。

【0204】本発明の感光材料の処理には、特開平2-207250号の第26頁右下欄1行目～34頁右上欄9行目、及び特開平4-7355号の第5頁左上欄17行目～18頁右下欄20行目に記載の処理薬材や処理方法が好ましく適用できる。また、この現像液に使用する保湿剤としては、前記の表に掲示した公報に記載の化合物が好ましく用いられる。

【0205】本発明は迅速処理適性を有する感光材料にも好ましく適用される。迅速処理を行う場合には、発色現像時間は好ましくは6秒以下、更に好ましくは50秒以下6秒以上、より好ましくは3秒以下6秒以上である。同様に、漂白定着時間は好ましくは6秒以下、更に好ましくは5秒以下6秒以上、より好ましくは3秒以下6秒以上である。また、水洗又は安定化時間は、好ましくは150秒以下、更に好ましくは130秒以下6秒以上である。尚、発色現像時間とは、感光材料が発色現像液に入りてから次の処理工程の漂白定着液に入るまでの時間をいう。例えば、自動現像機などで処理される場合には、感光材料が発色現像液に浸漬されている時間(いわゆる液中時間)と、感光材料が発色現像液を離れ、次の処理工程の漂白定着液に向けて空気中に搬送されている時間(いわゆる空中時間)との両者の合計を発色現像時間といふ。同様に、漂白定着時間とは、感光材料が漂白定着液に入りてから次の水洗又は安定化に入るまでの時間をいう。また、水洗又は安定化時間とは、感光材料が水洗又は安定化液に入りてから乾燥工程に向けて液中にある時間(いわゆる液中時間)をいう。

【0206】本発明の感光材料を露光後、現像する方法としては、従来のアルカリ剤と現像主薬を含む現像液で現像する方法、現像主薬を感光材料に内蔵し、現像主薬を含まないアルカリ液などのアクリペーテー液で現像する方法などの露式方式のほか、処理液を用いない熱現像方式などを用いることができる。特に、アクリペーテー方法は、現像主薬を処理液に含まないため、処理液の管理や取扱いが容易であり、また露液処理時の負荷が少ない環境保全の点からも好ましい方法である。アクリペーテー方法において、感光材料中に内蔵される現像主薬又はその前駆体としては、例えば、特開平8-23438号、同9-152686号、同9-152593号、同9-211814号、同9-160193号に記

載されたヒドラジン型化合物が好ましい。

【0207】また、感光材料の塗布銀量を低減し、過酸化水素を用いた画像増幅処理(補力処理)する現像方法も好ましく用いられる。特に、この方法をアクリペーテー方法に用いることは好ましい。具体的には、特開平8-297354号、同9-152695号に記載された過酸化水素を含むアクリペーテー液を用いた画像形成方法が好ましく用いられる。前記アクリペーテー方法において、アクリペーテー液で処理後、通常説明処理されるが、低銀量の感光材料を用いた画像増幅処理方法では、脱銀処理を省略し、水洗又は安定化処理といった簡易な方法を行うことができる。また、感光材料から画像情報をスキャナ等で読み取る方式では、撮影用感光材料などの様に高銀量の感光材料を用いた場合でも、脱銀処理を不要とする処理形態を採用することができる。

【0208】本発明で用いられるアクリペーテー液、脱銀液(漂白/定着液)、水洗及び安定化液の処理素材や処理方法は公知のものを用いることができる。好ましくは、リサーチ・ディスクロージャーItem 36544(1994年9月)第536頁～第541頁、特開平8-234388号に記載されたものを用いることができる。

#### 【0209】

【実施例】以下に、本発明を実施例によって具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

#### 【0210】実施例1

(乳剤B-1の調製) 石灰処理ゼラチン3%水溶液100mlをpH 5.5、pCl 1.7に調整し、硝酸銀を2.12モル含む水溶液と塩化ナトリウムを2.2モル含む水溶液を適度に攪拌しながら55℃で同時に添加混合した。硝酸銀の添加が80%の時点から90%の時点にかけて、K<sub>4</sub>[Ru(CN)<sub>6</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりRu<sup>3+</sup>量が3×10<sup>-3</sup>モルになる量を添加した。40℃で脱塩処理を施した後、石灰処理ゼラチン16.8gを加え、pH 5.5、pCl 1.8に調整した。得られた粒子は球相当径0.55μm、変動係数11%の立方体塩化銀乳剤であった。この乳剤を40℃で溶解し、チオスルファン酸ナトリウムをハロゲン化銀1モルあたり2×10<sup>-3</sup>モル添加し、硫黄増感剤としてチオ硫酸ナトリウム5水和物と金増感剤として(S-2)を用い60℃にて最適になるように熟成した。40℃で降温後、増感色素Aをハロゲン化銀1モルあたり2.7×10<sup>-3</sup>モル、増感色素Bをハロゲン化銀1モルあたり1.4×10<sup>-3</sup>モル、1-フェニル-5-メルカプトテトラゾールをハロゲン化銀1モルあたり1.2.7×10<sup>-4</sup>モル、1-(5-メチルウレイドフェニル)-5-メルカプトテトラゾールをハロゲン化銀1モルあたり2.7×10<sup>-4</sup>モル、臭化カリウムをハロゲン化銀1モルあたり2.7×10<sup>-3</sup>モル添加した。このよう

にして得られた乳剤を、乳剤B-1とした。

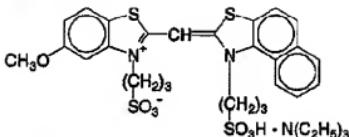
【0211】

95

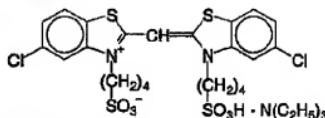
96

\* \* 【化39】

(増感色素A)



(増感色素B)



【0212】(乳剤B-2の調製) 硝酸銀の添加が8.0%の時点から9.0%の時点にかけて臭化カリウムを、出来上がりのハロゲン化銀1モルあたり3モル%になるように添加したこと以外は乳剤B-1と同様に乳剤を調製し、これを乳剤B-2とした。

【0213】(乳剤B-3の調製) 硝酸銀の添加が9.0%終了した時点で沃化カリウム水溶液を、出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が0.3モル%になるように添加したこと以外は乳剤B-1と同様に乳剤を調製し、これを乳剤B-3とした。

【0214】(乳剤B-4の調製) 硝酸銀の添加が8.0%の時点から9.0%の時点にかけて臭化カリウムを、出来上がりのハロゲン化銀1モルあたり3モル%になるように添加し、更に硝酸銀の添加が9.0%終了した時点で沃化カリウム水溶液を、出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が0.3モル%になるように添加したこと以外は乳剤B-1と同様に乳剤を調製し、これを乳剤B-4とした。

【0215】(乳剤B-5の調製) 硝酸銀の添加が9.2%の時点から9.8%の時点にかけて、K<sub>1</sub>[Ir(5-*m*-ethylthiazole)Cl<sub>3</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が1.0×10<sup>-6</sup>モルになる量を添加したこと以外は乳剤B-1と同様に乳剤を調製し、これを乳剤B-5とした。

【0216】(乳剤B-6の調製) 硝酸銀の添加が8.2%の時点から8.8%の時点にかけて、K<sub>1</sub>[IrCl<sub>3</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が5.3×10<sup>-6</sup>モルになる量を添加したことを加えた以外は乳剤B-4と同様に乳剤を調製し、これを乳剤B-6とした。

【0217】(乳剤B-7の調製) 硝酸銀の添加が9.2%の時点から9.8%の時点にかけて、K<sub>1</sub>[Ir(5-*m*-

ethylthiazole)Cl<sub>3</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が1.0×10<sup>-6</sup>モルになる量を添加したことを加えた以外は乳剤B-4と同様に乳剤を調製し、これを乳剤B-7とした。

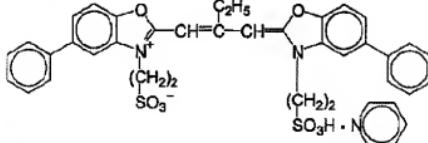
【0218】(乳剤B-8の調製) 硝酸銀の添加が8.2%の時点から8.8%の時点にかけて、K<sub>1</sub>[IrCl<sub>3</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が4.3×10<sup>-6</sup>モルになる量を添加し、更に硝酸銀の添加が9.2%の時点から9.8%の時点にかけて、K<sub>2</sub>[Ir(5-methylthiazole)Cl<sub>3</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が8.0×10<sup>-7</sup>モルになる量、およびK<sub>3</sub>[Ir(H<sub>2</sub>O)Cl<sub>3</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が1.6×10<sup>-6</sup>モルになる量を添加したことを加えた以外は乳剤B-4と同様に乳剤を調製し、これを乳剤B-8とした。

【0219】(乳剤G-1の調製) 石灰処理ゼラチン3%水溶液1000mlをpH 5.5, pCl 1.7に調整し、硝酸銀を2.12モル含む水溶液と塩化ナトリウムを2.2モル含む水溶液を激しく攪拌しながら4.5℃で同時に添加混合した。硝酸銀の添加が8.0%の時点から10.0%の時点にかけて、臭化カリウムを出来上がりのハロゲン化銀1モルあたり4.3モル光になる量を激しく混合しながら添加した。硝酸銀の添加が8.0%の時点から9.0%の時点にかけて、K<sub>1</sub>[Ru(CN)<sub>6</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が3×10<sup>-6</sup>モルになる量を添加した。硝酸銀の添加が8.3%の時点から8.8%の時点にかけて、K<sub>2</sub>[IrCl<sub>3</sub>]水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が5.1×10<sup>-6</sup>モルになる量を添加した。更に硝酸銀の添加が9.0%終了した時点で、沃化カリウム水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりIr量が0.15モル%

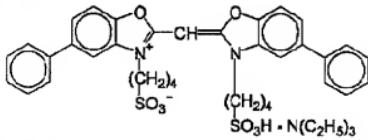
になる量を漸く混合しながら添加した。硝酸銀の添加が9.2%の時点から9.5%の時点にかけて、 $K_1$ :[I<sub>r</sub> (5-methylthiazole)Cl]<sub>1</sub>水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりI<sub>r</sub>量 $5 \times 10^{-3}$ モルになる量を添加した。更に、硝酸銀の添加が9.5%の時点から9.8%の時点にかけて、 $K_1$ :[I<sub>r</sub>(H<sub>2</sub>O)Cl]<sub>1</sub>水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりI<sub>r</sub>量 $5 \times 10^{-3}$ モルになる量を添加した。4.0°Cで脱脂処理を施した後、石灰処理ゼラチン16.8gを加え、pH 5.5、pC1 1.8に調整した。得られた粒子は10球相当径0.35μm、変動係数10%の立方体塩化銀乳剤であった。この乳剤を4.0°Cで溶解し、チオスルフオン酸ナトリウムをハロゲン化銀1モルあたり $2 \times 10^{-3}$ モル添加し、硫黄増感剤としてチオ硫酸ナトリウム5水和物と金増感剤として(S-2)を用い6.0°Cにて最適になるように熟成した。4.0°Cで降温後、増感色素Dをハロゲン化銀1モルあたり $6 \times 10^{-4}$ モル、1-フェニル-5-メルカブテトラゾールをハロゲン化銀1モルあたり $2 \times 10^{-4}$ モル、1-(5-メチルウレイドフェニル)-5-メルカブテトラゾールをハロゲン化銀1モルあたり $8 \times 10^{-4}$ モル、臭化カリウムをハロゲン化銀1モルあたり $7 \times 10^{-4}$ モル添加した。このようにして得られた乳剤を、乳剤G-1とした。

【0220】  
【化40】

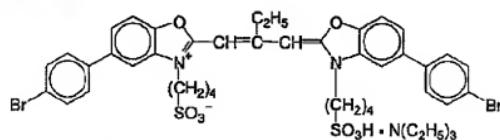
## (増感色素D)



## (増感色素E)



## (増感色素F)



【0221】(乳剤R-1の調製)石灰処理ゼラチン3%水溶液1000mlをpH 5.5、pC1 1.7に調整し、硝酸銀を2.12モル含む水溶液と塩化ナトリウムを2.2モル含む水溶液を激しく攪拌しながら4.5°Cで同時に添加混合した。硝酸銀の添加が8.0%の時点から10.0%の時点にかけて、臭化カリウムを出来上がりのハロゲン化銀1モルあたり4.3モル%になる量を激しく混合しながら添加した。硝酸銀の添加が8.0%の時点から9.0%の時点にかけて、 $K_1$ :[Ru(CN)<sub>6</sub>]水溶

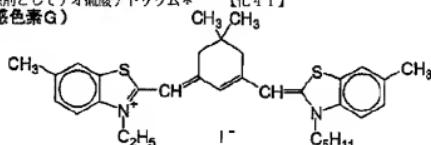
液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりR<sub>u</sub>量が $3 \times 10^{-3}$ モルになる量を添加した。硝酸銀の添加が8.3%の時点から8.8%の時点にかけて、 $K_1$ :[I<sub>r</sub>Cl]<sub>1</sub>水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりI<sub>r</sub>量 $5 \times 10^{-3}$ モルになる量を添加した。硝酸銀の添加が9.0%終了した時点で、臭化カリウム水溶液を出来上がりのハロゲン化銀1モルあたりI<sub>r</sub>量が0.1モル%になる量を激しく混合しながら添加した。硝酸銀の添加が9.2%の時点から9.5%の時点にかけて、 $K_1$ :[I<sub>r</sub>(5-m-

ethylthiazole)C<sub>1</sub>]水溶液を出来上がりのハログン化銀1モルあたりI<sub>r</sub>量5×10<sup>-3</sup>モルになる量を添加した。更に、硝酸銀の添加が9.5%の時点から9.8%の時点にかけて、K<sub>2</sub>[I<sub>r</sub>(H<sub>0</sub>O)C<sub>1</sub>]水溶液を出来上がりのハログン化銀1モルあたりI<sub>r</sub>量5×10<sup>-3</sup>モルになる量を添加した。4°Cで脱脂処理を施した後、石灰処理ゼラチン16.8gを加え、pH 5.5、pC1 1.8に調整した。得られた粒子は球状相当径0.35μm、変形係数10%の立方体沃塗化銀乳剤であった。この乳剤を4°Cで溶解し、チオ硫酸ナトリウムをハログン化銀1モルあたり2×10<sup>-3</sup>モル添加し、硫黄捕感剤としてチオ硫酸ナトリウム

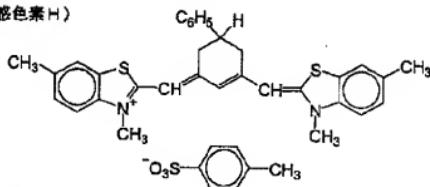
\* 5 水利和と金増感剤として (S-2) を用い 60℃にて最適になるように熟成した。40℃に降温後、増感色素 H をハロゲン化銀 1 モルあたり  $2 \times 10^{-3}$  モル、1-フェニル-5-メルカプトテトラゾールをハロゲン化銀 1 モルあたり  $2 \times 10^{-4}$  モル、1-(5-メチルウレドロフェニル)-5-メルカプトテトラゾールをハロゲン化銀 1 モルあたり  $8 \times 10^{-4}$  モル、化合物 I をハロゲン化銀 1 モルあたり  $1 \times 10^{-3}$  モル、臭化カリウムをハロゲン化銀 1 モルあたり  $7 \times 10^{-3}$  モル添加した。このようして得られた感光剤を、感光 D-1 として

卷之三

10228



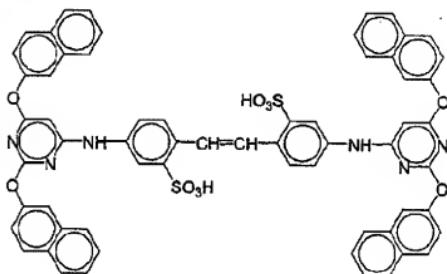
(增感角系数)



[0223]

### (化合物 I)

※※【化4.2】



【0224】紙の両面をポリエチレン樹脂で被覆してなる支持体の表面に、コロナ放電処理を施した後、ドデシ

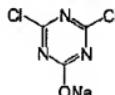
50 ルベンゼンスルホン酸ナトリウムを含むゼラチン下塗層を設け、さらに第一層～第七層の写真樹脂層を順次塗設

して、以下に示す層構成のハロゲン化銀カラー写真感光材料の試料を作製した。各写真構成層用の塗布液は、以下のようにして調製した。

【0225】第一層塗布液調製

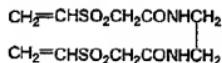
イエローカブラー (E×Y) 57 g、色像安定剤 (Cpd-1) 7 g、色像安定剤 (Cpd-2) 4 g、色像安定剤 (Cpd-3) 7 g、色像安定剤 (Cpd-8) 2 gを溶媒 (Solv-1) 21 g及び酢酸エチル 8.0 mlに溶解し、この液を 4 g のドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウムを含む 2.3、5 質量%ゼラチン水溶液 2.2 10 g 中に高速攪拌乳化機 (ディゾルバー) で乳化分散し、水を加えて 9.00 g の乳化分散物 A を調製した。一方、前記乳化分散物 A と乳剤 B-1 を混合溶解し、後記\*

(H-1) 硬膜剤

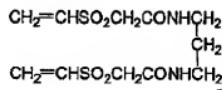


(ゼラチン当り 1.4 質量%使用)

(H-2) 硬膜剤



(H-3) 硬膜剤



【化44】

【0228】

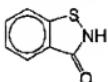
\*組成となるように第一層塗布液を調製した。乳剤塗布量は、銀量換算塗布量を示す。

【0226】第二層～第七層用の塗布液も第一層塗布液と同様の方法で調製した。各層のゼラチン硬化剤としては、1-オキシ-3,5-ジクロロ-s-トリアジンナトリウム塩 (H-1)、(H-2)、(H-3) を用いた。また、各層に (Ab-1)、(Ab-2)、(Ab-3)、及び (Ab-4) をそれぞれ全量が 1.5、0 mg/m<sup>2</sup>、60.0 mg/m<sup>2</sup>、5.0 mg/m<sup>2</sup> 及び 1.0 mg/m<sup>2</sup> となるように添加した。

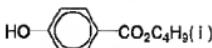
【0227】

【化43】

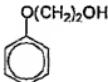
103  
(Ab-1) 防腐剤



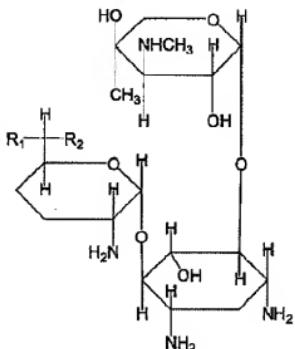
104  
(Ab-2) 防腐剤



(Ab-3) 防腐剤



(Ab-4) 防腐剤



R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>
a	-CH <sub>3</sub> -NHCH <sub>3</sub>
b	-CH <sub>3</sub> -NH <sub>2</sub>
c	-H      -NH <sub>2</sub>
d	-H      -NHCH <sub>3</sub>

a, b, c, dの1:1:1:1混合物(モル比)

【0229】また、緑感性乳剤層および赤感性乳剤層に対し、1-フェニル-5-メルカブトテトラゾールを、それぞれハロゲン化銀1モル当り $1.0 \times 10^{-3}$ モルおよび $5.9 \times 10^{-4}$ モル添加した。さらに、第二層、第四層および第六層にも1-フェニル-5-メルカブトテトラゾールを、それぞれ $0.2 \text{mg}/\text{m}^2$ 、 $0.2 \text{mg}/\text{m}^2$ および $0.6 \text{mg}/\text{m}^2$ となるように添加した。赤感性乳剤層にメタクリル酸とアクリル酸ブチルの共重合体ラテックス(質量比1:1、平均分子量200000

40

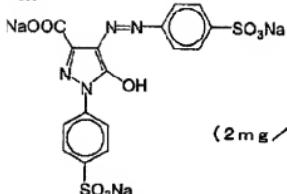
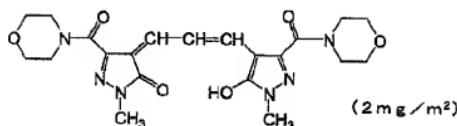
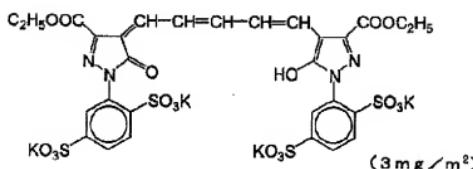
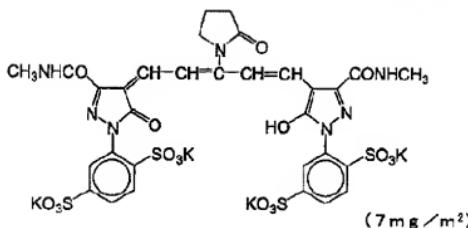
$\sim 4000000$ )を $0.05 \text{g}/\text{m}^2$ 添加した。また、第二層、第四層および第六層にカテコール-3,5-ジスルホン酸二ナトリウムをそれぞれ $6 \text{mg}/\text{m}^2$ 、 $6 \text{mg}/\text{m}^2$ 、 $18 \text{mg}/\text{m}^2$ となるように添加した。また、イラジエーション防止のために、以下の染料(カッコ内は塗布量を表す)を添加した。

【0230】

【化45】

105

106

(2 mg/m<sup>2</sup>)(2 mg/m<sup>2</sup>)(3 mg/m<sup>2</sup>)(7 mg/m<sup>2</sup>)

【02311】(層構成)以下に、各層の構成を示す。数 40\*銀換算塗布量を表す。

字は塗布量(g/m<sup>2</sup>)を表す。ハロゲン化銀乳剤は、\* 支持体

ポリエチレン樹脂ラミネート紙

[第一層側のポリエチレン樹脂に白色顔料(TiO<sub>2</sub>;含有率1.6質量%、ZnO;含有率4質量%)と蛍光増白剤(4,4'-ビス(5-メチルベンゾオキサソリル)スチルベン、含有率0.03質量%)、青味染料(群青)を含む]  
第二層(青感性乳剤層)

乳剤B-1

0.24

ゼラチン

1.25

イエローカラー(E×Y)

0.57

107	108
色像安定剤 (Cpd-1)	0. 07
色像安定剤 (Cpd-2)	0. 04
色像安定剤 (Cpd-3)	0. 07
色像安定剤 (Cpd-8)	0. 02
溶媒 (Solv-1)	0. 21

## 【0232】

第二層 (褪色防止層)	
ゼラチン	0. 99
褪色防止剤 (Cpd-4)	0. 09
色像安定剤 (Cpd-5)	0. 018
色像安定剤 (Cpd-6)	0. 13
色像安定剤 (Cpd-7)	0. 01
溶媒 (Solv-1)	0. 06
溶媒 (Solv-2)	0. 22

## 【0233】

第三層 (銀感性乳剤層)	
乳剤G-1	0. 15
ゼラチン	1. 36
マゼンタカブラー (ExM)	0. 15
紫外線吸収剤 (UV-A)	0. 14
色像安定剤 (Cpd-2)	0. 02
色像安定剤 (Cpd-4)	0. 002
色像安定剤 (Cpd-6)	0. 09
色像安定剤 (Cpd-8)	0. 02
色像安定剤 (Cpd-9)	0. 03
色像安定剤 (Cpd-10)	0. 01
色像安定剤 (Cpd-11)	0. 0001
溶媒 (Solv-3)	0. 11
溶媒 (Solv-4)	0. 22
溶媒 (Solv-5)	0. 20

## 【0234】

第四層 (褪色防止層)	
ゼラチン	0. 71
褪色防止剤 (Cpd-4)	0. 06
色像安定剤 (Cpd-5)	0. 013
色像安定剤 (Cpd-6)	0. 10
色像安定剤 (Cpd-7)	0. 007
溶媒 (Solv-1)	0. 04
溶媒 (Solv-2)	0. 16

## 【0235】

第五層 (赤感性乳剤層)	
乳剤R-1	0. 13
ゼラチン	1. 11
シアンカブラー (ExC-2)	0. 13
シアンカブラー (ExC-3)	0. 03
色像安定剤 (Cpd-1)	0. 05
色像安定剤 (Cpd-6)	0. 06
色像安定剤 (Cpd-7)	0. 02
色像安定剤 (Cpd-9)	0. 04
色像安定剤 (Cpd-10)	0. 01

109

色像安定剤 (Cpd-14)	0. 01
色像安定剤 (Cpd-15)	0. 12
色像安定剤 (Cpd-16)	0. 03
色像安定剤 (Cpd-17)	0. 09
色像安定剤 (Cpd-18)	0. 07
溶媒 (Solv-5)	0. 15
溶媒 (Solv-8)	0. 05

【0236】

第六層 (紫外線吸収層)

ゼラチン	0. 46
紫外線吸収剤 (UV-B)	0. 45
化合物 (S1-4)	0. 0015
溶媒 (Solv-7)	0. 25

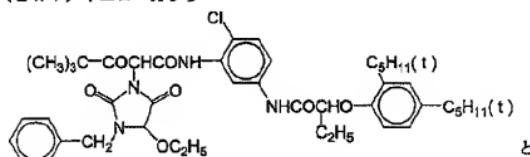
第七層 (保護層)

ゼラチン	1. 00
ポリビニルアルコールのアクリル変性共重合体 (変性度 17%)	0. 04
流動パラフィン	0. 02
界面活性剤 (Cpd-13)	0. 01

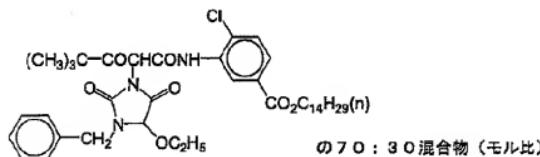
【0237】

(E×Y) イエローカラー

\*20\*【化46】



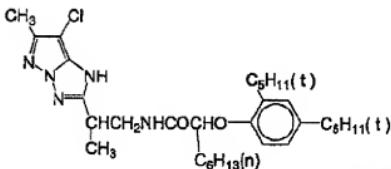
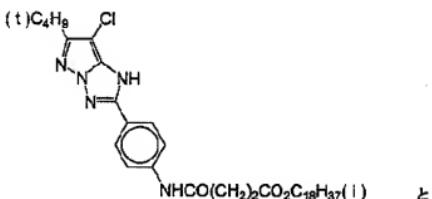
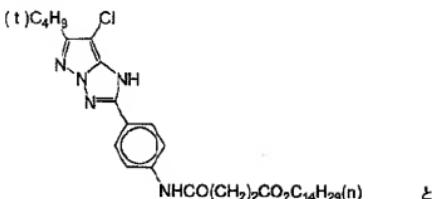
と



の70:30混合物 (モル比)

【0238】

【化47】

(E × M) マゼンタカブラー<sup>111</sup>

の 40 : 40 : 20 混合物 (モル比)

【0239】

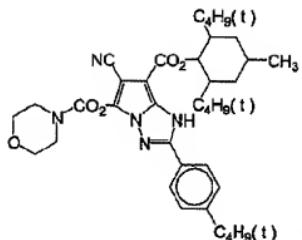
【化48】

(58)

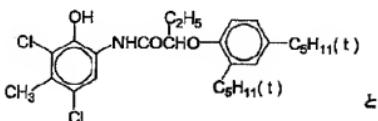
時間 2 0 0 3 - 3 2 2 9 3 2

(E × C - 2) シアンカブラー

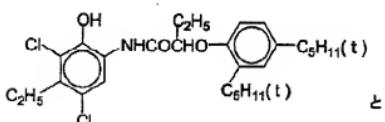
114



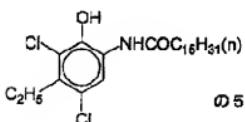
(E × C - 3) シアンカブラー



と



と

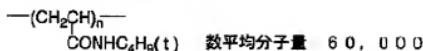


の 50 : 25 : 25 混合物 (モル比)

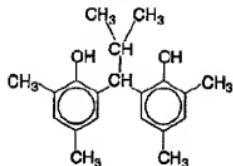
【0240】

【化49】

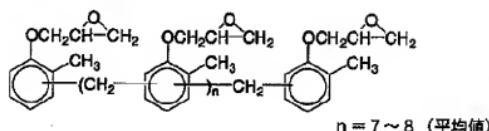
115  
(C p d - 1) 色像安定剤



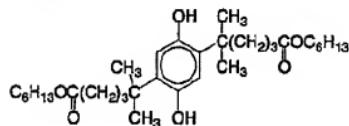
(C p d - 2) 色像安定剤



(C p d - 3) 色像安定剤



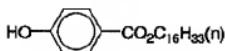
(C p d - 4) 混色防止剤



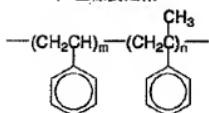
【0241】

【化50】

117  
(C p d - 5) 色像安定剤

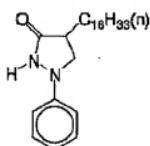


(C p d - 6) 色像安定剤

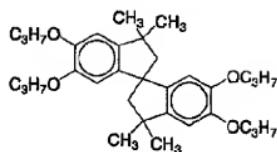


数平均分子量 600  
 $m/n = 10/90$

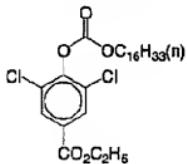
(C p d - 7) 色像安定剤



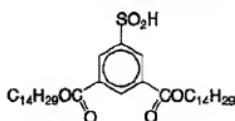
(C p d - 8) 色像安定剤



(C p d - 9) 色像安定剤



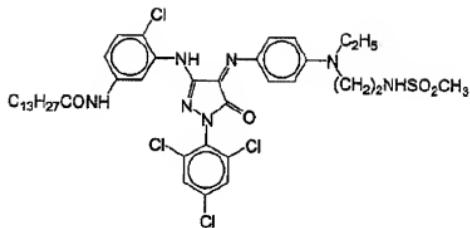
(C p d - 10) 色像安定剤



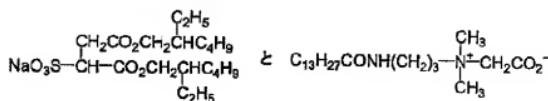
【0242】

【化51】

<sup>119</sup>  
(Cpd-11)



(Cpd-13) 界面活性剤



の7:3混合物(モル比)

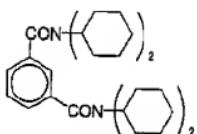
【0243】

【化52】

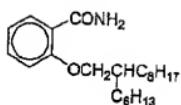
(62)

特開2003-322932

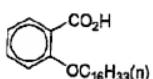
121  
(C p d - 1 4)



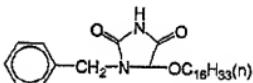
(G<sub>B</sub> d = 1.5)



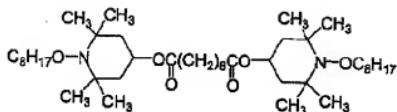
(C p d - 16)



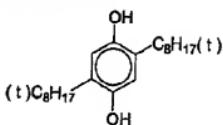
(GND=1.7)



(C p d - 1 8 )



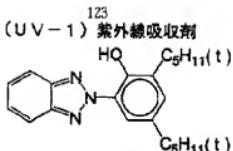
### (C p d - 1 9) 混色防止劑



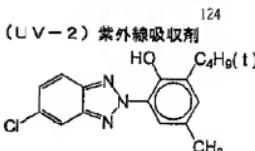
【0244】

【化5.3】

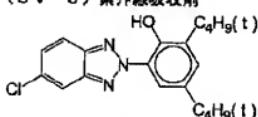
(UV-1) 紫外線吸収剤



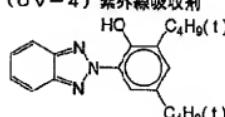
(UV-2) 紫外線吸収剤



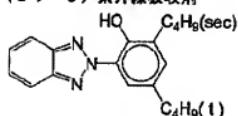
(UV-3) 紫外線吸収剤



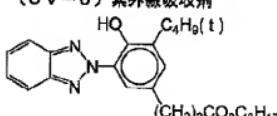
(UV-4) 紫外線吸収剤



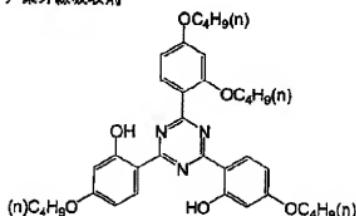
(UV-5) 紫外線吸収剤



(UV-6) 紫外線吸収剤



(UV-7) 紫外線吸収剤



UV-A : UV-1/UV-2/UV-3/UV-4=4/2/2/3 の混合物 (質量比)

UV-B : UV-1/UV-2/UV-3/UV-4/UV-5/UV-6=9/3/3/4/5/3 の混合物 (質量比)

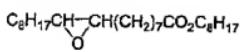
UV-C : UV-2/UV-3/UV-6/UV-7=1/1/1/2 の混合物 (質量比)

(64)

特開2003-322932

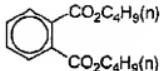
(S o I v - 1)

125

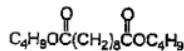


(S o I v - 2)

126



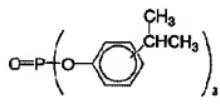
(S o I v - 3)



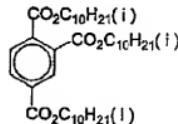
(S o I v - 4)



(S o I v - 5)



(S o I v - 7)



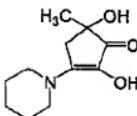
(S o I v - 8)



【0246】

【化55】

(S 1 - 4)



【0247】以上のようにして得られた試料を、試料1

01とした。また、青感性乳剤層の乳剤をそれぞれ下記

30 表2のように替えた以外は試料101と同様に作製し、  
試料102~108とした。

【0248】

【表2】

表2 イエローカブラーの感光性乳剤層

試料	イエローカブラー	感光性乳剤層				感度	感光変化	感光変化	露光
		No.	B	T	I				
101	E x Y	B-1	X	X	X	100	0. 24	0. 30	比感明
102	E x Y	B-2	○	X	X	120	0. 22	0. 28	比感明
103	E x Y	B-3	○	○	X	130	0. 20	0. 30	比感明
104	E x Y	B-4	○	○	X	135	0. 19	0. 30	比感明
105	E x Y	B-5	X	○	○	115	0. 27	0. 29	比感明
106	E x Y	B-6	○	○	○	130	0. 28	0. 28	比感明
107	E x Y	B-7	○	○	○	140	0. 28	0. 28	比感明
108	E x Y	B-8	○	○	○	140	0. 28	0. 28	比感明
111	例示3	B-1	X	X	X	150	0. 30	0. 40	比感明
112	例示3	B-2	○	X	X	170	0. 23	0. 30	本明明
113	例示3	B-3	○	○	X	190	0. 22	0. 31	本明明
114	例示3	B-4	○	○	○	170	0. 22	0. 28	本明明
115	例示3	B-5	X	○	○	170	0. 22	0. 28	本明明
116	例示3	B-6	○	○	○	180	0. 19	0. 26	本明明
117	例示3	B-7	○	○	○	180	0. 18	0. 24	本明明
118	例示3	B-8	○	○	○	190	0. 17	0. 23	本明明
121	例示5	B-1	X	X	X	160	0. 40	0. 41	比感明
228	例示5	B-8	○	○	○	190	0. 18	0. 21	本明明
131	例示5	B-9	X	X	X	150	0. 35	0. 42	比感明
138	例示5	B-8	○	○	○	190	0. 20	0. 21	本明明

【0249】第一層（青感性乳剤層）の組成を以下のように \* 11 とした。

うに変更した以外は試料 101 と同様に作製し、試料 1 \* 11 とした。

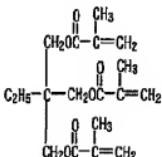
## 第一層（青感性乳剤層）

乳剤 B-1	0. 15
ゼラチン	1. 25
イエローカブラー（例示カブラー（3））	0. 30
色像安定剤（Cpd-2）	0. 06
色像安定剤（Cpd-3）	0. 07
色像安定剤（Cpd-20）	0. 11
溶媒（Solv-9）	0. 36

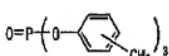
【0250】

【化56】

(Cpd-20)



(Solv-9)



【0251】青感性乳剤層の乳剤をそれぞれ上記表2のように替えた以外は試料 111 と同様に作製し、試料 112～118 とした。第一層（青感性乳剤層）のイエロ

※一カブラーを例示カブラー（62）に等モルになるように変更した以外は試料 111 と同様に作製し、試料 121 とした。また、青感性乳剤層の乳剤を B-8 に替えた以外は試料 121 と同様に作製し、試料 128 とした。

30 第一層（青感性乳剤層）のイエローカブラーを例示カブラー（65）に等モルになるように変更した以外は試料 111 と同様に作製し、試料 131 とした。また、青感性乳剤層の乳剤を B-8 に替えた以外は試料 131 と同様に作製し、試料 138 とした。

【0252】これらの試料の写真特性を調べるために以下の実験を行った。各塗布試料に対して高照度露光用感光膜（山下電装（株）製 HIE 型）を用いて、グレー発色のセンシティメトリー用の 1.0° 秒高照度階調露光を与えた。露光後は、以下に示す発色現象処理 A を行った。

【0253】以下に処理工程を示す。

【処理 A】上記感光材料の試料を 1.27 m<sup>2</sup> のロール状に加工し、市販写真フィルム（株）製ミニラボプリントアーボロセッサー PPI 258 AR（商品名）を用いて様露光後、下記処理工程にてカラーレンジングタンク容量の 2 倍補充するまで、連続処理（ランニングテスト）を行った。このランニング液を用いた処理を処理 A とした。

処理工程	温度	時間	補充量*
カラーレンジ	38. 5°C	4.5 秒	4.5 リットル

129

漂白定着	38.0℃	45秒	35ミリリットル
リンス(1)	38.0℃	20秒	—
リンス(2)	38.0℃	20秒	—
リンス(3) **	38.0℃	20秒	—
リンス(4) **	38.0℃	30秒	121ミリリットル

\*感光材料1m<sup>2</sup>当たりの補充量

\*\*富士写真フィルム社製 リンスクリーニングシステムRC50D (商品名)をリンス(3)に装置し、リンス(3)からリンス液を取り出し、ポンプにより逆浸透膜モジュール(RC50D)へ送る。同様で得られた透過水はリンス(4)に供給し、濃縮水はリンス(3)に戻す。逆浸透モジュールへの透過水量は50～300ミリリットル/分を維持するようにポンプ圧を調整し、1日10時間温湿度循環させた。

(リンスは(1)から(4)へのタンク向流方式とした。)

## 【0254】各処理液の組成は以下の通りである。

【カラー現像液】	【タンク液】	【補充液】
水	800mL	800mL
ジメチルポリシロキサン系界面活性剤 (シリコーンKF351A/信越化学工業社製、商品名)		
トリ(イソプロパノール)アミン	0.1g	0.1g
エチレンジアミン四酢酸	8.8g	8.8g
ポリエチレングリコール(分子量300)	4.0g	4.0g
4,5-ジヒドロキシベンゼン-1,3-ジスルホン酸ナトリウム	10.0g	10.0g
塩化カリウム	0.5g	0.5g
臭化カリウム	10.0g	—
トリアジルアミノスチルベン系蛍光増白剤 (ハッコールFWA-SF/昭和化学社製、商品名)		
亜硫酸ナトリウム	0.1g	0.1g
ジナトリウム-N,N-ビス(スルホナートエチル)ヒドロキシリルアミン	2.5g	5.0g
N-エチル-N-(β-メタンスルホニアミドエチル)-3-メチル-4-アミノ-4-アミノアニリン-3,2-二硫酸・1水塩	8.5g	11.1g
炭酸カリウム	26.3g	26.3g
水を加えて	1000mL	1000mL
pH(25℃/水酸化カリウム及び硫酸にて調整)		
	10.15	12.50

## 【0255】

【漂白定着液】	【タンク液】	【補充液】
水	700mL	600mL
エチレンジアミン四酢酸鉄(III)アンモニウム		
エチレンジアミン四酢酸	47.0g	94.0g
m-カルボキシベンゼンスルフィン酸	1.4g	2.8g
硝酸(6.7%)	8.3g	16.5g
イミダゾール	16.5g	33.0g
チオ硫酸アンモニウム(750g/L)	14.6g	29.2g
	107.0mL	214.0mL

130

亜硫酸アンモニウム	16.0 g
重亜硫酸アンモニウム	23.1 g
水を加えて	1000 mL
pH (25°C / 酸度およびアンモニアにて調整)	6.0

32.0 g
46.2 g
1000 mL
6.0

## 【0256】

## [リンス液]

塩素化イソシアヌール酸ナトリウム	0.02 g
脱イオン水 (導電度 5 μS/cm 以下)	

## pH

【0257】処理後の各試料のイエロー発色濃度を測定し、10<sup>-6</sup> 秒高照度露光の特性曲線を得た。感度は、最低発色濃度より0.7高い発色濃度を与える露光量の倍数の真数で表し、試料101の感度を100とした相対値を表した。値が大きいほど高感度で好ましい。感度変化は、処理工程のカラー現像時間を30秒とした場合の最低発色濃度より0.7高い発色濃度を与える露光量と、カラー現像時間を60秒とした場合の最低発色濃度より0.7高い発色濃度を与える露光量の差を対数で表し、値が小さい程安定な写真性能が得られて好ましい。露調変化は、処理工程のカラー現像時間を30秒とした場合の濃度1.0と濃度2.0の点を結ぶ直線の傾きと、カラー現像時間を60秒とした場合の濃度1.0と濃度2.0の点を結ぶ直線の傾きの差を表し、やはり値が小さい程安定な写真性能が得られて好ましい。これらの結果を上記表2に示した。

【0258】上記表2の結果から明らかのように、本発明の試料112～118、128および138はいずれも高感度であることがわかった。特に、臭化銀含有率が0.1モル%以上7モル%以下で、かつ沃化銀含有率が0.02モル%以上1モル%以下であり、さらにIrを中心金属とする6配位錯体を含む青感光性バラゴン化銀乳剤を含む試料116～118、128および138はいずれも、カラー現像時間の変化による感度階調の変化が少なく安定な写真性能が得られることがわかった。

## 【0259】実施例2

実施例1の各試料のレーザー走査露光による写真特性を調べるために以下のような実験を行った。レーザー光源\*

処理工程	温度	時間	補充量
発色現像	45.0°C	20秒	4.5 mL
漂白定着	40.0°C	20秒	3.5 mL
リンス(1)	40.0°C	10秒	—
リンス(2)	40.0°C	10秒	—
リンス(3) **	40.0°C	10秒	—
リンス(4)	38.0°C	10秒	1.21 mL
乾燥	80.0°C	20秒	

(注) \*感光材料1m<sup>2</sup>あたりの補充量

\*\*富士写真フィルム(株)製リンクリーニングシステムRC500D(商品名)をリンス(3)に接着し、リンス(3)からリンス液を取り出してポンプ

\*としては、波長約440 nm の青色半導体レーザー(2001年3月 第48回応用物理学関係連合講演会で日本化学会発表)、半導体レーザー(発振波長 約1060 nm)を導波路状の反転ドメイン構造を有するLiNbO<sub>3</sub>のSHG結晶により波長変換して取り出した約530 nm の緑色レーザーおよび波長約650 nm の赤色半導体レーザー(日立タイプNo. HL6501MC)を用いた。3色のそれぞれのレーザー光はポリゴンミラーにより走査方向に對して垂直方向に移動し、試料上に、順次走査露光できるようにした。半導体レーザーの温度による光量変動は、ペルチェ素子を利用して温度が一定に保たれることで抑えられている。実効的なビーム径は、8.0 μm で、走査ピッチは42.3 μm (6000 dpi) であり、1面素あたりの平均露光時間は、1.7 × 10<sup>-7</sup> 秒であった。この露光方式により、グレー発色のセンシティメトリー用の階調露光を与えた。

【0260】露光された各試料に対し、発色現像処理は以下に示す現像処理に従い、超迅速処理を行った。

【0261】【処理】上記感光材料の試料を12.7 mm幅のロール状に加工し、処理時間、処理温度を変えられるように富士写真フィルム(株)製ミニラボプリンターポロセッサーP-3500(商品名)を改造した実験処理装置を用いて感光材料試料に平均濃度のネガティブフィルムから像様露光を行い、下記処理工程にて使用した発色現像補充液の容量が発色現像タンク容量の0.5倍となるまで連続処理(ランニングテスト)を行った。

## 【0262】

により逆浸透モジュール（RC 50 D）へ送る。同槽で送られた透過水はリンスに供給し、濃縮液はリンス（3）に戻す。逆浸透モジュールへの透過水量は50～300mL/分を維持するようにポンプ圧を調整し、1日10時間温調循環させた。リンスは（1）から（4）への4タンク向流方式とした。

## 【0263】各処理液の組成は以下の通りである。

【発色現像液】	【タンク液】	【補充液】
水	800mL	600mL
蛍光増白剤（FL-1）	5.0g	8.5g
トリイソプロパノールアミン	8.8g	8.8g
p-トルエンスルホン酸ナトリウム	20.0g	20.0g
エチレンジアミン4酢酸	4.0g	4.0g
亜硫酸ナトリウム	0.10g	0.50g
塩化カリウム	10.0g	—
4-ジヒドロキシンゼン-1,3-ジカルボン酸ナトリウム	0.50g	0.50g
ジナトリウム-N,N-ビス（スルホナートエチル）ヒドロキシルアミン	8.5g	14.5g
4-アミノ-3-メチル-N-エチル-N-(β-メタノンスルホニアミドエチル)アニリン・3/2硫酸塩・モノハイドレード	10.0g	22.0g
炭酸カリウム	26.3g	26.3g
水を加えて全量	1000mL	1000mL
pH（25℃、硫酸とKOHで調整）	10.35	12.6

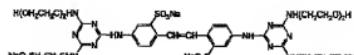
## 【0264】

【漂白定着液】	【タンク液】	【補充液】
水	800mL	800mL
チオ硫酸アンモニウム（750g/L）	107mL	214mL
コハク酸	29.5g	59.0g
エチレンジアミン4酢酸鉄（III）アンモニウム	47.0g	94.0g
エチレンジアミン4酢酸	1.4g	2.8g
硝酸（67%）	17.5g	35.0g
イミダゾール	14.6g	29.2g
亜硫酸アンモニウム	16.0g	32.0g
メタ重塩酸カリウム	23.1g	46.2g
水を加えて全量	1000mL	1000mL
pH（25℃、硝酸とアンモニア水で調整）	6.00	6.00

## 【0265】

【リンス液】	【タンク液】	【補充液】
塩素化イソシアヌール酸ナトリウム	0.02g	0.02g
脱イオン水（電導度5μS/cm以下）		
pH（25℃）	1000mL 6.5	1000mL 6.5

## 【0266】

PL-1  
\* \* \* [化57]

【0267】処理後の各試料のイエロー発色濃度を測定し、レーザー露光と超迅速処理の特性曲線を得た。感度は、最低発色濃度より0.7高い発色濃度を与える露光量の逆数の真数を表し、試料1001の感度を100とした相対値を表した。値が大きいほど高感度で好ましい。感度変化は、処理工程のカラー現像時間を1.5秒とした場合の最低発色濃度より0.7高い発色濃度を与える露光量、カラー現像時間を2.5秒とした場合の最低発色濃度より0.7高い発色濃度を与える露光量の差を対数\*

表3

○：合計することを示す ×：合計しないことを示す

試験	イエロー カブラー	感度性状			感度 感度変化	感度 感度変化	備考		
		No.	日	月	年				
1.51	EX-Y	B-1	×	×	×	1.96	0.36	0.49	比較用
1.05	EX-Y	B-5	×	○	○	1.18	0.38	0.57	比較用
1.08	EX-Y	B-8	○	○	○	1.95	0.36	0.58	比較用
1.11	例示3	B-1	×	×	×	1.59	0.45	0.53	比較用
2.15	例示3	B-5	×	×	○	1.80	0.22	0.31	未測定
1.18	例示3	B-8	○	○	○	2.10	0.19	0.30	未測定
1.21	例示3-2	B-2	×	×	×	1.60	0.48	0.52	比較用
1.22	例示3-2	B-5	○	○	○	2.10	0.17	0.24	未測定
1.31	例示3-5	B-2	×	×	×	1.59	0.48	0.52	比較用
1.38	例示3-5	B-8	○	○	○	2.05	0.18	0.24	未測定

【0269】表3の結果から明らかなように、本発明の試料115、118、128および138は、いずれもレーザー露光と超迅速処理の場合にも高感度であることわかった。特に、臭化銀含有率が0.1モル%以上7モル%以下で、かつ臭化銀含有率が0.02モル%以上1モル%以下であり、さらにI<sub>r</sub>を中心金属とする5配位錯体を含む青感光性ハロゲン化銀乳剤を含む試料118、128および138はいずれも、カラー現像時間の変化による感度、階調の変化が少なく安定な写真性能が※

\*で表し、値が小さい程安定な写真性能が得られて好ましい。階調変化は、処理工程のカラー現像時間を1.5秒とした場合の濃度1.0と濃度2.0の点を結ぶ直線の傾きと、カラー現像時間を2.5秒とした場合の濃度1.0と濃度2.0の点を結ぶ直線の傾きの差を表し、やはり値が小さい程安定な写真性能が得られて好ましい。これらの結果を表3に示した。

## 【0268】

## 【表3】

※得られることがわかった。

## 20 【0270】

【発明の効果】本発明によれば、高感度かつ超迅速処理に適し、超迅速処理を行なった場合にも常に安定した写真性能が得られるハロゲン化銀カラー写真感光材料を低成本で得ることができる。特に、本発明のハロゲン化銀カラー写真感光材料はカラー印画紙を用いたカラープリントに好適である。

フロントページの続き

(51)Int.Cl.  
G 03 C 1/09

識別記号

F I  
G 03 C 1/09

テ-マード(参考)

(72)発明者 米山 博之  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内F ターム(参考) 2H016 BB00 BB03 BB04 BE02 BF00  
BM03  
2H023 BA02